

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2000-219787
(43)Date of publication of application : 08.08.2000

(51)Int.Cl. C08L 23/14
C08J 5/18
C08L 23/16
//(C08L 23/14
C08L 23:10)

(21)Application number : 11-173771 (71)Applicant : IDEMITSU PETROCHEM CO LTD
(22)Date of filing : 21.06.1999 (72)Inventor : SETA YASUSHI
MINAMI YUTAKA

(30)Priority
Priority number : 10335513 Priority date : 26.11.1998 Priority country : JP

(54) PROPYLENE RESIN COMPOSITION AND FILM MADE THEREFROM

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a resin composition which can give a polypropylene film improved in low-temperature heat sealability, slipperiness, etc., without detriment to good rigidity, transparency, impact resistance, etc., inherent in a polypropylene film by blending a propylene random copolymer with a propylene polymer having a crystallization temperature higher than that of the random copolymer in a specified ratio.

SOLUTION: This composition comprises 55-99 pts.wt. (A) propylene random copolymer comprising propylene and ethylene and/or 1-butene and 45-1 pt.wt. (B) propylene polymer having a crystallization temperature TCB (° C) as measured with a differential scanning calorimeter higher than the crystallization temperature (TCA) (° C) of component A and satisfies the following requirements: $T_c \geq 0.75 \times T_m - 5$ [wherein T_c (n) is the peak top temperature on the maximum temperature side in a crystallization curve measured with a differential scanning calorimeter, and T_m (° C) is the peak top temperature on the minimum temperature side in a melting curve], and $W_O \leq 6$ wt.% (wherein W_O is the amount of an eluate in a temperature range of 0° C or below in temperature-rising fractionation chromatography).

LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 05.04.2006

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2000-219787

(P2000-219787A)

(43)公開日 平成12年8月8日(2000.8.8)

(51)Int.Cl.⁷
C 08 L 23/14
C 08 J 5/18
C 08 L 23/16
// (C 08 L 23/14
23:10)

識別記号
CES

F I
C 08 L 23/14
C 08 J 5/18
C 08 L 23/16

テマコト*(参考)
4 F 0 7 1
4 J 0 0 2

審査請求 未請求 請求項の数 7 O L (全 24 頁)

(21)出願番号 特願平11-173771
(22)出願日 平成11年6月21日(1999.6.21)
(31)優先権主張番号 特願平10-335513
(32)優先日 平成10年11月26日(1998.11.26)
(33)優先権主張国 日本 (JP)

(71)出願人 000183657
出光石油化学株式会社
東京都港区芝五丁目6番1号
(72)発明者 濑田 寧
千葉県市原市姉崎海岸1番地1
(72)発明者 南 裕
千葉県市原市姉崎海岸1番地1
(74)代理人 100081765
弁理士 東平 正道

最終頁に続く

(54)【発明の名称】 プロピレン系樹脂組成物及びそのフィルム

(57)【要約】

【課題】ポリプロピレンフィルムの本来有する好ましい特性(剛性、透明性、耐衝撃性)を損なうことなく、優れた低温ヒートシール性を発揮し、かつスリップ性、アンチロッキング性、成形性も良好なプロピレン系樹脂及びそのフィルムを提供する。

【解決手段】(A)プロピレン系ランダム共重合体55～99重量部、(B)結晶化温度が(A)成分より高いプロピレン系重合体45～1重量部からなる樹脂組成物であって、結晶化温度T_c(℃)と融点T_m(℃)とがT_c≥0.75T_m-5を満たし、かつ昇温分別クロマトグラフィーの0℃以下の溶出する量が6wt%以下であるプロピレン系樹脂組成物及びそのフィルム。

【特許請求の範囲】

【請求項1】(A) プロピレン、エチレン及び／又は1-ブテンからなるプロピレン系ランダム共重合体55～99重量部、(B) 示差走査型熱量計により測定した結晶化温度 T_{cb} (°C) が(A)成分の同結晶化温度 T_{ca} (°C) より高いプロピレン系重合体45～1重量部からなる樹脂組成物であって、示差走査型熱量計により測定した結晶化曲線における最高温度側のピークトップ温度 T_c (°C) と融解曲線における最低温度側のピークトップ温度 T_b (°C) とが式(1)

$$T_c \geq 0.75 \times T_b - 5 \quad \dots (1)$$

の関係を満たし、かつ昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0°C以下の温度範囲において溶出する量 W_0 (wt%) が6wt%以下であるプロピレン系樹脂組成物。

【請求項2】(A)成分が、昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度を T_p (°C) とし、 $(T_p - 5)$ °C～ $(T_p + 5)$ °Cの温度範囲で溶出する量を W_p (wt%)とした場合、式(2)

$$20 \leq W_p \leq 65 \quad \dots (2)$$

の関係を満足するプロピレン、エチレン及び／又は1-ブテンからなるプロピレン系ランダム共重合体である請求項1～3のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物。

$$0.1 \leq (\alpha + \beta) < 2 \text{ の場合、 } W_0 \leq 1 \quad \dots (3)$$

$$2 \leq (\alpha + \beta) < 12 \text{ の場合、 } W_0 \leq (\alpha + \beta) / 2 \quad \dots (4)$$

$$12 \leq (\alpha + \beta) \leq 15 \text{ の場合、 } W_0 \leq 6 \quad \dots (5)$$

【請求項5】(A)成分が、下記(a'1)～(a'3)の性状を有するプロピレンとエチレンからなるプロピレン系ランダム共重合体である請求項1～3のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物。

(a'1) $^{13}\text{C-NMR}$ により測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α' (wt%) が0.2～10wt%であり、(a'2) 昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度を T_{pr} (°C) とし、 $(T_{pr} - 5)$ °C～ $(T_{pr} + 5)$ °Cの温度範囲で溶出する量 W_{pr} (wt%) が20wt%以上であり、及び(a'3) 昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0°C以下の温度範囲において溶出する量 W_{0r} (wt%) と α' (wt%) が式(6)の関係を満たす。

$$W_{0r} \leq (3 + 2\alpha') / 4 \quad \dots (6)$$

【請求項6】(B)成分が、示差走査型熱量計により測定した融解曲線における示差熱量 ΔH_b (J/g) と融点 T_{cb} (°C) が式(7)の関係を満たすプロピレン系重合体である請求項1～5のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物。

$$\Delta H_b \geq T_{cb} / 2 + 10 \quad \dots (7)$$

【請求項7】請求項1～6のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物からなるフィルム。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、プロピレン系樹脂組成物及びそのフィルムに関するものである。詳しく

* 求項1記載のプロピレン系樹脂組成物。

【請求項3】示差走査型熱量計により測定した(B)成分の結晶化温度 T_{cb} (°C) が(A)成分の同結晶化温度 T_{ca} (°C) より10°C以上高い請求項1又は2に記載のプロピレン系樹脂組成物。

【請求項4】(A)成分が、下記(a1)～(a3)の性状を有するプロピレン、エチレン及び1-ブテンからなるプロピレン系三元ランダム共重合体である請求項1～3のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物。

10 (a1) $^{13}\text{C-NMR}$ により測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%) 及び1-ブテン単位の含有量 β (モル%) の和 $(\alpha + \beta)$ (モル%) が0.1～1.5モル%であり、(a2) 昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度を T_{pt} (°C) とした場合、 $(T_{pt} - 5)$ °C～ $(T_{pt} + 5)$ °Cの温度範囲で溶出する量 W_{pt} (wt%) が20wt%以上であり、及び(a3) 昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0°C以下の温度範囲において溶出する量 W_{0t} (wt%) と $(\alpha + \beta)$ (モル%) が下記式(3)～(5)の関係を満たす。

$$0.1 \leq (\alpha + \beta) < 2 \text{ の場合、 } W_{0t} \leq 1 \quad \dots (3)$$

$$2 \leq (\alpha + \beta) < 12 \text{ の場合、 } W_{0t} \leq (\alpha + \beta) / 2 \quad \dots (4)$$

$$12 \leq (\alpha + \beta) \leq 15 \text{ の場合、 } W_{0t} \leq 6 \quad \dots (5)$$

は、プロピレン、エチレン及び／又はブテン-1のプロピレン系ランダム共重合体とそれより結晶化温度の高いプロピレン系重合体からなり、成形性やフィルム物性の改良された樹脂組成物及びそのフィルムに関するものである。

30 【0002】

【従来の技術】結晶性プロピレン系重合体のフィルムは、その優れた剛性、透明性及び防湿性等を生かし、広く包装用フィルムとして使用されている。そして、プロピレン単独重合体では低温ヒートシール性に難点があるため、通常、エチレンや1-ブテンその他αオレフィンとの共重合体が広く用いられている。ところが、充分な低温ヒートシール性を得るために多量のエチレンや1-ブテンを共重合させる必要があり、その結果、べつつき成分が多量に副成して、アンチブロッキング性が大きく低下したり、ブリード白化による外観不良が生じたりしていた。

40 【0003】このようなプロピレン系ランダム共重合体を改良するため、本出願人は、チーグラー系触媒を用いた種々の提案をしてきた(特開平9-222356号公報、特願平10-110377号公報、特願平10-246850号公報など)。また、メタロセン系触媒を用いたプロピレン系重合体についてもいくつか提案されている。

【0004】しかし、いずれにしても分子量分布や組成分布が狭く、特に成形性が不充分であり、工業的にフィ

ルム用途及びその成形法に適する樹脂を得ることは困難である。

【0005】

【発明が解決しようとする課題】本発明は、ポリプロピレンフィルムの本来有する好ましい特性（剛性、透明性、耐衝撃性）を損なうことなく、優れた低温ヒートシール性を發揮し、かつスリップ性、アンチロッキング性、成形性も良好なプロピレン系樹脂及びそのフィルムの提供を目的とするものである。

【0006】

【課題を解決するための手段】本発明者らは上記課題につき鋭意検討した結果、(A)成分のプロピレン、エチレン及び／又は1-ブテンからなるプロピレン系ランダム共重合体に(B)成分のプロピレン系重合体を加えることにより成形性とフィルム物性が改良されることを見いだし、以下に示す内容を要旨とする発明を完成させた。

(1) (A) プロピレン、エチレン及び／又は1-ブテンからなるプロピレン系ランダム共重合体55～99重量部、(B) 示差走査型熱量計により測定した結晶化温度 T_{cb} (°C) が(A)成分の同結晶化温度 T_{ca} (°C) より高いプロピレン系重合体45～1重量部からなる樹脂組成物であって、示差走査型熱量計により測定した結晶化曲線における最高温度側のピークトップ温度 T_c (°C) と融解曲線における最低温度側のピークトップ温度 T_a (°C) とが式(1)

$$T_c \geq 0.75 \times T_a - 5 \quad \dots (1)$$

の関係を満たし、かつ昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0°C以下の温度範囲において溶出する量W0 (wt%)が6wt%以下であるプロピレン系樹脂組成物。

$$0.1 \leq (\alpha + \beta) < 2 \text{ の場合、} W0 \leq 1 \quad \dots (3)$$

$$2 \leq (\alpha + \beta) < 12 \text{ の場合、} W0 \leq (\alpha + \beta) / 2 \quad \dots (4)$$

$$12 \leq (\alpha + \beta) \leq 15 \text{ の場合、} W0 \leq 6 \quad \dots (5)$$

(5) (A)成分が、下記(a'1)～(a'3)の性状を有するプロピレンとエチレンからなるプロピレン系ランダム共重合体である上記〔1〕～〔3〕のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物。

(a'1) $^{13}\text{C-NMR}$ により測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α' (wt%)が0.2～1.0wt%であり、(a'2) 昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度を T_{pr} (°C)とし、($T_{pr}-5$) °C～($T_{pr}+5$) °Cの温度範囲で溶出する量Wpr (wt%)が20wt%以上であり、及び(a'3) 昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0°C以下の温度範囲において溶出する量W0r (wt%)と α' (wt%)が式(6)の関係を満たす。

【0008】

$$W0r \leq (3 + 2\alpha') / 4 \quad \dots (6)$$

(6) (B)成分が、示差走査型熱量計により測定した融解曲線における示差熱量 ΔH_b (J/g)と融点 T_b (°C)が式(7)の関係を満たすプロピレン系重合体

* [2] (A)成分が、昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度を T_p (°C)とし、(T_p-5) °C～(T_p+5) °Cの温度範囲で溶出する量をWp (wt%)とした場合、式(2)

$$20 \leq Wp \leq 65 \quad \dots (2)$$

の関係を満足するプロピレン、エチレン及び／又は1-ブテンからなるプロピレン系ランダム共重合体である上記〔1〕記載のプロピレン系樹脂組成物。

[3] 示差走査型熱量計により測定した(B)成分の結晶化温度 T_{cb} (°C)が(A)成分の同結晶化温度 T_{ca} (°C)より10°C以上高い上記〔1〕又は〔2〕に記載のプロピレン系樹脂組成物。

[4] (A)成分が、下記(a1)～(a3)の性状を有するプロピレン、エチレン及び1-ブテンからなるプロピレン系三元ランダム共重合体である上記〔1〕～〔3〕のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物。

(a1) $^{13}\text{C-NMR}$ により測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)及び1-ブテン単位の含有量 β (モル%)の和 $(\alpha + \beta)$ (モル%)が0.1～1.5モル%であり、(a2) 昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度を T_{pt} (°C)とした場合、($T_{pt}-5$) °C～($T_{pt}+5$) °Cの温度範囲で溶出する量Wpt (wt%)が20wt%以上であり、及び(a3) 昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0°C以下の温度範囲において溶出する量W0t (wt%)と $(\alpha + \beta)$ (モル%)が下記式(3)～(5)の関係を満たす。

【0007】

である上記〔1〕～〔5〕のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物。

$$\Delta H_b \geq T_b / 2 + 10 \quad \dots (7)$$

[7] 上記〔1〕～〔6〕のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物からなるフィルム。

【0009】

【発明の実施の形態】本発明について、以下に詳細に説明する。

(1) 本発明の樹脂組成物は、(A)プロピレン、エチレン及び／又は1-ブテンからなるプロピレン系ランダム共重合体、好ましくは更に昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度を T_p (°C)とし、(T_p-5) °C～(T_p+5) °Cの温度範囲で溶出する量をWp (wt%)とした場合に式(2)

$$20 \leq Wp \leq 65 \quad \dots (2)$$

の関係を満足するプロピレン系ランダム共重合体55～99重量部、好ましくは65～98.5重量部、より好ましくは75～98重量部、(B)示差走査型熱量計に

より測定した結晶化温度 T_{cb} (°C) が (A) 成分の同結晶化温度 T_{ca} (°C) より高い、好ましくは 10 °C 以上高い、より好ましくは 20 °C 以上高い、更に好ましくは 30 °C 以上高いプロピレン系重合体、好ましくは更に示差走査型熱量計により測定した融解曲線における示差熱量 ΔH_b (J/g) と融点 T_{ab} (°C) が式 (7)

$$\Delta H_b \geq T_{ab} / 2 + 10 \quad \dots (7)$$

$$T_c \geq 0.75 \times T_a - 5 \quad \dots (1)$$

$$\text{好ましくは } T_c \geq 0.75 \times T_a \quad \dots (1-2)$$

$$\text{より好ましくは } T_c \geq 0.75 \times T_a + 5 \quad \dots (1-3)$$

を満たし、かつ昇温分別クロマトグラフィー (TRE F) の 0 °C 以下の温度範囲において溶出する量 W_0 (wt%) が 6 wt% 以下、好ましくは 5 wt% 以下、より好ましくは 4 wt% 以下であるプロピレン系樹脂組成物である。

【0010】(A) 成分のプロピレン、エチレン及び／又は 1-ブテンのプロピレン系ランダム共重合体については、コモノマー含量、全体のメルトイインデックス等のポリマー特性や重合触媒の種類、重合方法に特に制限はない。これらを特定したものについて [2]、[3] に後述する。なお、好ましくは昇温分別クロマトグラフィー (TRE F) において主溶出ピーク温度を T_p (°C) とし、($T_p - 5$) °C ~ ($T_p + 5$) °C の温度範囲で溶

$$20 \leq W_p \leq 60 \quad \dots (2-4)$$

$$100 - 7(\alpha + \beta) \leq W_p \leq 105 - 5(\alpha + \beta) \quad \dots (2-5)$$

$$90 - 12\alpha' \leq W_p \leq 105 - 7.5\alpha' \quad \dots (2-5)$$

を満たすプロピレン系ランダム共重合体がよい。

【0011】なお、昇温分別クロマトグラフィー (TRE F) による測定方法については、実施例にて述べる。(B) 成分のプロピレン系重合体については、示差走査型熱量計により測定した結晶化温度 T_{cb} (°C) が (A) 成分の同結晶化温度 T_{ca} (°C) より高いプロピレン系重合体であればよい。従って、プロピレン単独重合体、プロピレン-エチレンブロック共重合体、プロピレン-αオ★

$$\Delta H_b \geq T_{ab} / 2 + 10 \quad \dots (7)$$

$$\text{より好ましくは } \Delta H_b \geq T_{ab} / 2 + 15 \quad \dots (7-2)$$

を満たすプロピレン系重合体がよい。

【0013】式 (7) の関係を満たすプロピレン系重合体は、融点が低いわりに結晶性の高い樹脂を意味する。なお、示差走査型熱量計による結晶化温度、示差熱量、融点等の測定法については、実施例にて述べる。さらに、(A) 成分のプロピレン、エチレン及び／又は 1-ブテンのプロピレン系ランダム共重合体は 55 重量部より少なければ、低温ヒートシール性が不充分となり、99 重量部より多ければ成形性やフィルム物性の改良効果が不充分となる。

【0014】得られた樹脂組成物の T_c と T_a が式 (1) の関係を満たさなければ、成形性やフィルム物性の改良効果が不充分となる。また、昇温分別クロマトグラフィー (TRE F) の 0 °C 以下の温度範囲において溶

$$-5 \leq (\alpha - \beta) \leq 5$$

* を満たすプロピレン系重合体 45 ~ 1 重量部、好ましくは 35 ~ 1.5 重量部、より好ましくは 25 ~ 2 重量部からなる樹脂組成物であって、示差走査型熱量計により測定した結晶化曲線における最高温度側のピークトップ温度 T_c (°C) と融解曲線における最低温度側のピークトップ温度 T_a (°C) と式 (1)

*

$$T_c \geq 0.75 \times T_a - 5 \quad \dots (1)$$

$$\text{好ましくは } T_c \geq 0.75 \times T_a \quad \dots (1-2)$$

$$\text{より好ましくは } T_c \geq 0.75 \times T_a + 5 \quad \dots (1-3)$$

※ 出する量を W_p (wt%) とした場合に式 (2)

$$20 \leq W_p \leq 65 \quad \dots (2)$$

$$\text{より好ましくは } 20 \leq W_p \leq 60 \quad \dots (2-2)$$

を満たし、更に好ましくは式 (2-2) に加えて、コモノマー (エチレン、1-ブテン) 量 $(\alpha + \beta)$ (モル%) もしくはコモノマー (エチレン) 量 α' (wt%) と関係式 (2-3) もしくは式 (2-3)'

$$90 - 7(\alpha + \beta) \leq W_p \quad \dots (2-3)$$

$$80 - 15\alpha' \leq W_p \quad \dots (2-3)'$$

を満たし、より更に好ましくは式 (2-4) と式 (2-5) もしくは式 (2-5)' の両式

$$20 \leq W_p \leq 60 \quad \dots (2-4)$$

$$100 - 7(\alpha + \beta) \leq W_p \leq 105 - 5(\alpha + \beta) \quad \dots (2-5)$$

$$90 - 12\alpha' \leq W_p \leq 105 - 7.5\alpha' \quad \dots (2-5)'$$

★ レフィン共重合体等が挙げられる。この (B) 成分の結晶化温度 T_{cb} (°C) が (A) 成分の同結晶化温度 T_{ca} (°C) より高くなれば、成形性やフィルム物性の改良効果が不充分となる。

【0012】また、好ましくは更に示差走査型熱量計により測定した融解曲線における示差熱量 ΔH_b (J/g) と融点 T_{ab} (°C) が式 (7)

$$\dots (7)$$

$$\dots (7-2)$$

☆ 出する量 W_0 (wt%) が 6 wt% を越えるとフィルム、シート、繊維等成形品はベトつきが頭著になり、併せて添加剤や低分子量成分のプリードによる外観トラブルが起こりやすくなる。

〔2〕上記〔1〕で説明した本発明の樹脂組成物に用いる下記 (a 1) ~ (a 3) の性状を有するプロピレン、エチレン及び 1-ブテンのプロピレン系三元ランダム共重合体である (A) 成分について説明する。

(a 1) ¹³C-NMR により測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%) 及び 1-ブテン単位の含有量 β (モル%) の和 $(\alpha + \beta)$ (モル%) が 0.1 ~ 1.5 モル% であり、好ましくは式 (a 1-2)、より好ましくは式 (a 1-3)、更に好ましくは式 (a 1-4)

$$\dots (a 1-2)$$

7

8

$$\begin{array}{ll} 2\alpha \geq \beta, \text{かつ} \alpha \leq 2\beta & \cdots (\text{a } 1-3) \\ \alpha \geq 6, \text{かつ} \alpha \geq \beta, \text{かつ} \alpha \leq 2\beta & \cdots (\text{a } 1-4) \end{array}$$

を満足し、より更に好ましくは走査型熱量計により測定した共重合体の融点 T_m (°C) と $(\alpha + \beta)$ とが式 (a *)

$$\begin{array}{ll} T_m \leq 164 - 3.6(\alpha + \beta) & \cdots (\text{a } 1-5) \\ T_m \leq 160 - 3.6(\alpha + \beta) & \cdots (\text{a } 1-6) \end{array}$$

を満足し、(a 2) 昇温分別クロマトグラフィー (T R E F) において主溶出ピーク温度を T_{pt} (°C) とし、 $(T_{pt}-5) \sim (T_{pt}+5)$ °C の温度範囲で溶出する※

$$\begin{array}{ll} 20 \leq W_{pt}, \text{かつ} 90 - 7(\alpha + \beta) \leq W_{pt} & \cdots (\text{a } 2-2) \\ 30 \leq W_{pt}, \text{かつ} 100 - 7(\alpha + \beta) \leq W_{pt} & \cdots (\text{a } 2-3) \end{array}$$

を満足し、より更に好ましくは $(T_{pt}+5) \sim (T_{pt}+5)$ °C 以上の溶出成分 W_{ht} (wt%) が、式 (a 2-4)、好ましくは式 ★

$$\begin{array}{ll} 0.1 \leq W_{ht} \leq (\alpha + \beta) & \cdots (\text{a } 2-4) \\ 0.1 \leq W_{ht} \leq (\alpha + \beta) - 3 & \cdots (\text{a } 2-5) \\ 0.5 \leq W_{ht} \leq (\alpha + \beta) - 5 & \cdots (\text{a } 2-6) \end{array}$$

を満足し、及び (a 3) 昇温分別クロマトグラフィー (T R E F) の 0°C 以下の温度範囲において溶出する量☆

☆ W_{0t} (wt%) と $(\alpha + \beta)$ (モル%) が下記式 (3) ~ (5)

$$\begin{array}{ll} 0.1 \leq (\alpha + \beta) < 2 \text{の場合, } W_{0t} \leq 1 & \cdots (3) \\ 2 \leq (\alpha + \beta) < 12 \text{の場合, } W_{0t} \leq (\alpha + \beta) / 2 & \cdots (4) \\ 12 \leq (\alpha + \beta) \leq 15 \text{の場合, } W_{0t} \leq 6 & \cdots (5) \end{array}$$

の関係を満たし、好ましくは式 (a 3-2)、式 (a 3-◆◆-3)、式 (a 3-4)

$$\begin{array}{ll} 0.1 \leq (\alpha + \beta) < 4 \text{の場合, } W_{0t} \leq 1 & \cdots (a 3-2) \\ 4 \leq (\alpha + \beta) < 14 \text{の場合, } W_{0t} \leq (\alpha + \beta - 2) / 2 & \cdots (a 3-3) \\ 14 \leq (\alpha + \beta) \leq 15 \text{の場合, } W_{0t} \leq 6 & \cdots (a 3-4) \end{array}$$

を満たし、より好ましくは式 (a 3-5)、式 (a 3-* * 6)

$$\begin{array}{ll} 0.1 \leq (\alpha + \beta) < 4 \text{の場合, } W_{0t} \leq 0.5 & \cdots (a 3-5) \\ 4 \leq (\alpha + \beta) \leq 15 \text{の場合, } W_{0t} \leq (\alpha + \beta - 3) / 2 & \cdots (a 3-6) \end{array}$$

を満たし、更に好ましくは式 (a 3-7)、式 (a 3-※※8)

$$\begin{array}{ll} 0.1 \leq (\alpha + \beta) < 5 \text{の場合, } W_{0t} \leq 0.5 & \cdots (a 3-7) \\ 5 \leq (\alpha + \beta) \leq 15 \text{の場合, } W_{0t} \leq (\alpha + \beta - 4) / 2 & \cdots (a 3-8) \end{array}$$

満たし、より更に好ましくは、共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出量 E (wt%) と $(\alpha + \beta)$ (モル%) が、★

$$\begin{array}{ll} 0.1 \leq (\alpha + \beta) < 12 \text{のとき, } E \leq 0.2(\alpha + \beta) + 0.6 & \cdots (a 3-9) \\ 12 \leq (\alpha + \beta) \leq 15 \text{のとき, } E \leq 3 & \cdots (a 3-10) \end{array}$$

を満たし、好ましくは式 (a 3-11)、(a 3-1 ☆☆2)

$$0.1 \leq (\alpha + \beta) < 10 \text{のとき, } E \leq 0.2(\alpha + \beta) + 0.3 & \cdots (a 3-11)$$

$$10 \leq (\alpha + \beta) \leq 15 \text{のとき, } E \leq 2.3 & \cdots (a 3-12)$$

を満たし、より好ましくは式 (a 3-13)、(a 3-◆◆14)、(a 3-15)

$$\begin{array}{ll} 0.1 \leq (\alpha + \beta) < 1.5 \text{のとき, } E \leq 0.3 & \cdots (a 3-13) \\ 1.5 \leq (\alpha + \beta) < 10 \text{のとき, } E \leq 0.2(\alpha + \beta) & \cdots (a 3-14) \\ 10 \leq (\alpha + \beta) \text{ のとき, } E \leq 2 & \cdots (a 3-15) \end{array}$$

を満たす。

[2-1] 上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、先ず、上記 (a 1) で示すエチレン単位の含有量と 1-ブテン単位の含有量との和 $(\alpha + \beta)$ が 0.1 モル% より少なければヒートシール性の改良効果が望めないし、1.5 モル% より多ければフィルムの剛性が不充分とな

る。

【0015】更に、上式 (a 1-2) を満たさない場合、すなわち $(\alpha - \beta) < -5$ であると気相重合においてリアクター内で 1-ブテンが液化し、塊が発生し易くなる場合がある。 $(\alpha - \beta) > 5$ であると 1-ブテン単位によるベロツキ成分のブリード抑制効果が小さくな

る、特にアンチブロッキング性の経時的な低下が起こり易くなる場合がある。

【0016】また、 $(\alpha + \beta)$ の増加に合わせて共重合体の融点は低下している事が好ましいので、 T_m と $(\alpha + \beta)$ の関係が上記式 (a 1-5) を満たさなければヒートシール性やアンチブロッキング性が不充分となる場合がある。すなわち、コモノマーがプロピレン主鎖にランダムに結合し、かつ全体として結晶性を失わない（ゴム状ではない）プロピレン系三元ランダム共重合体が望ましいことを意味する。

【2-2】上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、上記 (a 2) で示す昇温分別クロマトグラフィー (T R E F) において主溶出ピーク温度を T_{pt} (°C) とし、

$(T_{pt}-5)$ °C ~ $(T_{pt}+5)$ °C の温度範囲で溶出する量 W_{pt} (wt%) が 20 wt% より少なければ、主溶出ピークの裾が高温側或いは低温側に大きく伸びていることを示す。すなわち、それぞれ高温側、低温側の成分が多くなることを意味し、高温側成分が多いとヒートシール性を不十分になり、透明性の成形条件依存性が大きくなるし、低温側の成分が多いとフィルム、繊維、シート、成形体等がベトついたものになり易い。

【0017】また、主溶出ピークの高温側の成分は、キャスト成形におけるチルロールリリースなどの成形性やフィルムの剛性を高める作用があり、併せて (B) 成分のプロピレン系重合体との相溶性を維持する上でも有効である。従って、 $(T_p + 5)$ °C 以上の溶出成分 W_{ht} (wt%) が、式 (a 2-4) の関係を満たすのが好ましい。

【2-3】上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、上記 (a 3) で示す昇温分別クロマトグラフィー (T R E F) の 0 °C 以下の温度範囲において溶出する量 W_{0t} (wt%) と $(\alpha + \beta)$ (モル%) が上式 (3) ~ (5) の関係を満たさなければフィルム、シート、繊維等の成形体がベトついたものになり、添加剤、低分子量成分のブリードなどによるトラブルが起こり易くなり好ましくない。

【0018】また、共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出量 E (wt%) と $(\alpha + \beta)$ (モル%) が上記式 (a 3-9)、式 (a 3-10) の関係を満たす場合は、 $\text{F} \times$

$$20 \leq W_{pr}, \text{かつ } 80 - 15 \alpha' \leq W_{pr} \dots (a'2-2)$$

を満たし、より好ましくは式 (a'2-3)

$$30 \leq W_{pr}, \text{かつ } 90 - 12 \alpha' \leq W_{pr} \dots (a'2-3)$$

を満たし、更に好ましくは主溶出ピーク温度の高温側の成分、すなわち $(T_{pr} + 5)$ °C 以上の溶出成分 (W_{hr} (wt%)) が式 (a'2-4)

$$0.1 \leq W_{hr} \text{かつ } 3 \alpha' - 15 \leq W_{hr} \leq 3 \alpha' - 3 \dots (a'2-5)$$

を満たし、及び (a'3) 昇温分別クロマトグラフィー

(T R E F) の 0 °C 以下の温度範囲において溶出する量 W_{Or} (wt%) と α' (wt%) が式 (6)

$$W_{Or} \leq (3 + 2 \alpha') / 4 \dots (6)$$

$$E_r \leq 2.5 \text{かつ } E_r \leq (2 \alpha' + 15) / 10 \dots (a'3-3)$$

* ルム、シート、繊維等の成形体がベトついたものにならぬ好ましい。

【2-4】上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、メルトイソデックス (M I) 0.1 ~ 200 g / 10 分であるのが好ましい。M I がこの範囲から外れると成形性に劣るものになりやすく好ましくない。より好ましくは 1 ~ 40 g / 10 分である。

【2-5】上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、¹³C-NMR により測定した共重合体中の立体規則性指

10 標 P (モル%) は 9.8 モル% 以上であるのが好ましい。立体規則性が低下するとフィルムの剛性、アンチブロッキング性が不満足なものになり易い。より好ましくは 9.8.5 モル% 以上である。

【2-6】上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、ゲルパーキューションクロマトグラフィーにより測定された重合平均分子量 M_w と数平均分子量 M_n との比 (M_w / M_n) はフィルムの透明性の観点から 6 以下であることが好ましく、また成形性の観点から 2 以上であることが好ましい。特に $2.5 \leq M_w / M_n \leq 5$ が好適である。

【3】上記 [1] で説明した本発明の樹脂組成物に用いる下記 (a'1) ~ (a'3) の性状を有する特定なプロピレンとエチレンのプロピレン系ランダム共重合体である (A) 成分について説明する。

(a'1) ¹³C-NMR により測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α' (wt%) が 0.2 ~ 1.0 wt% であり、好ましくは 0.5 ~ 9 wt%、より好ましくは 1 ~ 8 wt%、更に好ましくは 3 ~ 7 wt% であり、最も好ましくは、示差走査型熱量計により測定した共重合体の融点 (T_{mr} (°C)) と α' とが式 (a'1-2)

$$T_{mr} \leq 160 - 5 \alpha' \dots (a'1-2)$$

を満たし、好ましくは式 (a'1-3)

$$T_{mr} \leq 160 - 6 \alpha' \dots (a'1-3)$$

を満たし、(a'2) 昇温分別クロマトグラフィー (T R E F) において主溶出ピーク温度を T_{pr} (°C) とし、

$(T_{pr}-5)$ °C ~ $(T_{pr}+5)$ °C の温度範囲で溶出する量 (W_{pr} (wt%)) が 20 wt% 以上あり、好ましくは式 (a'2-2)

$$20 \leq W_{pr}, \text{かつ } 80 - 15 \alpha' \leq W_{pr} \dots (a'2-2)$$

40

$$30 \leq W_{pr}, \text{かつ } 90 - 12 \alpha' \leq W_{pr} \dots (a'2-3)$$

$$\text{※ } 0.1 \leq W_{hr} \leq 3 \alpha' \dots (a'2-4)$$

を満たし、好ましくは式 (a'2-5)

※

$$0.1 \leq W_{hr} \text{かつ } 3 \alpha' - 15 \leq W_{hr} \leq 3 \alpha' - 3 \dots (a'2-5)$$

★を満たし、好ましくは式 (a'3-2)

$$W_{Or} \leq (2 + 2 \alpha') / 4 \dots (a'3-2)$$

を満たし、更に好ましくは共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出量 E_r (wt%) と α' (wt%) が式 (a'3-3)

$$E_r \leq (2 \alpha' + 15) / 10 \dots (a'3-3)$$

を満たし、好ましくは式 (a'3-4)

$$Er \leq 2.0 \text{かつ} Er \leq (\alpha' + 5) / 5 \dots (a'3-4)$$

を満たす。

【3-1】上記のプロピレン系ランダム共重合体は、上記 (a'1) で示す共重合体中のエチレン単位の含有量 α' が 0.2 wt% より少なければヒートシール性の改良効果が望めないし、1.0 wt% より多ければフィルムの剛性が不充分となる。更に、エチレン単位の含有量に合わせて共重合体の融点 T_{mr} (°C) が低下していることが望ましい。従って、 T_{mr} と α' が上記式 (a'1-2) を満たしていない場合はヒートシール性が不充分になり易く、またアンチブロッキング性が低くなり易い。

【3-2】上記プロピレン系ランダム共重合体は、上記 (a'2) で示す昇温分別クロマトグラフィー (TRE F) において主溶出ピーク温度を T_{pr} (°C) とし、 $(T_{pr}-5)$ °C ~ $(T_{pr}+5)$ °C の温度範囲で溶出する量 W_{pr} (wt%) が 2.0 wt% より少なければ、主溶出ピークの裾が高温側或いは低温側に大きく伸びていることを示す。すなわち、それぞれ高温側、低温側の成分が多くなることを意味し、高温側成分が多いとヒートシール性が不十分になり、透明性の成形条件依存性が大きくなるし、低温側の成分が多いとフィルム、繊維、シート、成形体等がベトついたものになり易い。

【0019】また、主溶出ピークの高温側の成分は、キャスト成形におけるチルロールリリースなどの成形性やフィルムの剛性を高める作用があり、併せて (B) 成分のプロピレン系重合体との相溶性を維持する上でも有効である。従って、 $(T_{pr}+5)$ °C 以上の溶出成分 W_{hr} (wt%) が、式 (a'2-4) の関係を満たせばよい。

【3-3】上記プロピレン系ランダム共重合体は、上記 (a'3) で示す昇温分別クロマトグラフィー (TRE F) の 0°C 以下の温度範囲において溶出する量 W_{0r} (wt%) と α' (wt%) が上記式 (6) の関係を満たさなければフィルム、シート、繊維等の成形体がベトついたものになり、添加剤、低分子量成分のプリードなどによるトラブルが起り易くなり好ましくない。

【0020】また、共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出量 Er (wt%) と α' (wt%) が上記式 (a'3-3) を満たす場合は、フィルム、シート、繊維等の成形体がベトついたものにならず好ましい。

【3-4】上記プロピレン系ランダム共重合体は、メルトイインデックス (MIr) 0.1 ~ 2.0 g / 10 分であるのが好ましい。MIr がこの範囲から外れると成形性に劣るものになりやすく好ましくない。より好ましくは 1 ~ 4.0 g / 10 分である。更に好ましくは 2 ~ 2.0 g / 10 分である。

【3-5】上記プロピレン系ランダム共重合体は、¹³C-NMR により測定した共重合体中の立体規則性指標 P_r (モル%) は 9.8 モル% 以上であるのが好ましい。立体規則性が低下するとフィルムの剛性、アンチブロッキン

グ性が不満足なものになり易い。より好ましくは 9.8.5 モル% 以上である。

【3-6】上記プロピレン系ランダム共重合体は、ゲルパーミエーションクロマトグラフィーにより測定された重合平均分子量 M_w と数平均分子量 M_n との比 M_w / M_n はフィルムの透明性の観点から 6 以下であることが好ましく、また成形性の観点から 2 以上であることが好ましい。特に $2.5 \leq M_w / M_n \leq 5$ が好適である。

【0021】なお、沸騰ジエチルエーテル抽出量、コモノマー含量、立体規則性指標、MI 及び M_w / M_n の測定方法については実施例にて述べる。

【4】上記 [1]、[2]、[3] で示されるプロピレン系ランダム共重合体の製造法について以下に示す。本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は (A) マグネシウム化合物とチタン化合物とを電子供与性化合物および必要に応じてケイ素化合物の存在下、120 ~ 150 °C の温度にて接触させた後、100 ~ 150 °C の温度にて不活性溶媒により洗浄したものからなる固体触媒成分、(B) 有機アルミニウム化合物および必要に応じて (C) 第 3 成分として電子供与性化合物からなる触媒を用いてプロピレンとエチレン及び / 又は 1-ブテンを共重合することにより製造することができる。

【0022】以下、各触媒成分、調整方法、重合方法等について説明する。

[I] 各触媒成分

(A) 固体触媒成分

固体触媒成分は、マグネシウム、チタンおよび電子供与体を含有するものであり、以下の (a) マグネシウム化合物、(b) チタン化合物、(c) 電子供与性化合物および必要に応じてケイ素化合物 (d) からなる固体触媒成分から形成されるものである。

(a) マグネシウム化合物

マグネシウム化合物としては、特に制限はないが、一般式 (I)



で表されるマグネシウム化合物を好ましく用いることができる。

【0023】上記の一般式 (I) において、 R^1 および R^2 は、炭化水素基、OR³ 基 (R^3 は炭化水素基) またはハロゲン原子を示す。ここで、 R^1 および R^2 の炭化水素基としては、炭素数 1 ~ 12 個のアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アラルキル基等を、OR³ 基としては、 R^3 が炭素数 1 ~ 12 個のアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アラルキル基等を、ハロゲン原子としては、塩素、臭素、ヨウ素、フッ素等を挙げることができる。また、 R^1 および R^2 は、同一でも異なってもよい。

【0024】上記の一般式 (I) で示されるマグネシウ

ム化合物の具体例としては、ジメチルマグネシウム、ジエチルマグネシウム、ジイソプロピルマグネシウム、ジブチルマグネシウム、ジヘキシルマグネシウム、ジオクチルマグネシウム、エチルブチルマグネシウム、ジフェニルマグネシウム、ジシクロヘキシルマグネシウム等のアルキルマグネシウム、アリールマグネシウム；ジメトキシマグネシウム、ジエトキシマグネシウム、ジブロポキシマグネシウム、ジブトキシマグネシウム、ジヘキシロキシマグネシウム、ジオクトキシマグネシウム、ジフェノキシマグネシウム、ジシクロヘキシロキシマグネシウム等のアルコキシマグネシウム、アリロキシマグネシウム；エチルマグネシウムクロリド、ブチルマグネシウムクロリド、ヘキシルマグネシウムクロリド、イソブリルマグネシウムクロリド、 t -ブチルマグネシウムクロリド、フェニルマグネシウムプロミド、ベンジルマグネシウムクロリド、エチルマグネシウムプロミド、ブチルマグネシウムプロミド、フェニルマグネシウムクロリド、ブチルマグネシウムイオダイド等のアルキルマグネシウムハライド、アリールマグネシウムハライド；ブトキシマグネシウムクロリド、シクロヘキシロキシマグネシウムクロリド、フェノキシマグネシウムクロリド、エトキシマグネシウムプロミド、ブトキシマグネシウムプロミド、エトキシマグネシウムイオダイド等のアルコキシマグネシウムハライド、アリロキシマグネシウムハライド；塩化マグネシウム、臭化マグネシウム、ヨウ化マグネシウム等のハロゲン化マグネシウム等を挙げることができる。

【0025】これらのマグネシウム化合物の中でも、重合活性および立体規則性の面から、マグネシウムハライド、アルコキシマグネシウム、アルキルマグネシウム、アルキルマグネシウムハライドが好適に使用できる。上記のマグネシウム化合物は、金属マグネシウム、またはマグネシウムを含有する化合物から調製することができる。

【0026】一例としては、金属マグネシウムにハロゲンおよびアルコール類を接触させる方法が挙げられる。ここで、ハロゲンとしては、ヨウ素、塩素、臭素、フッ素が挙げられる。これらの中ではヨウ素が好ましい。アルコール類としては、メタノール、エタノール、ブロパノール、ブタノール、オクタノール等が挙げられる。また、他の一例として、 $Mg(O R')$ ₂で表されるマグネシウムアルコキシ化合物（式中、 R' は、炭素数1～20個の炭化水素基を示す。）にハロゲン化物を接触させる方法が挙げられる。

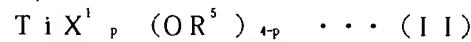
【0027】上記のハロゲン化物としては、四塩化ケイ素、四臭化ケイ素、四塩化スズ、四臭化スズ、塩化水素等が挙げられる。これらの中では四塩化ケイ素が好ましい。上記の R' としては、メチル基、エチル基、ブロピル基、イソブリル基、ブチル基、イソブチル基、ヘキシル基、オクチル基等のアルキル基、シクロヘキシル

基、アリル基、プロペニル基、ブチニル基等のアルケニル基、フェニル基、トリル基、キシリル基等のアリール基、フェニチル、3-フェニルプロピル基等のアラルキル基等が挙げられる。これらの中では特に炭素数1～10個のアルキル基が好ましい。

【0028】さらに、マグネシウム化合物は、シリカ、アルミナ、ポリスチレン等の担体に担持されていてよい。以上のマグネシウム化合物は単独で用いてもよいし、2種以上組み合わせて用いてもよい。また、ヨウ素などのハロゲン、珪素、アルミニウム等の他の元素を含有してもよく、アルコール、エーテル、エステル類などの電子供与体を含有してもよい。

(b) チタン化合物

チタン化合物としては、特に制限はないが、一般式(I I)



で表されるチタン化合物を好ましく用いることができる。

【0029】上記の一般式(I I)において、 X^1 はハ

ロゲン原子を示し、その中でも塩素原子および臭素原子が好ましく、塩素原子が特に好ましい。 R^5 は炭化水素基であって、飽和基や不飽和基であってもよく、直鎖状のものや分枝鎖を有するもの、あるいは環状のものであってもよく、さらにはイオウ、窒素、酸素、ケイ素、リンなどのヘテロ原子を含むものであってもよい。好ましくは炭素数1～10個の炭化水素基、特にアルキル基、アルケニル基、シクロアルケニル基、アリール基およびアラルキル基などが好ましく、直鎖または分岐鎖のアルキル基が特に好ましい。 $-O R^5$ が複数存在する場合にはそれらは互いに同じでも異なってもよい。 R^5 の具体的例としては、メチル基、エチル基、 n -ブロピル基、イソブリル基、 n -ブチル基、sec-ブチル基、イソブチル基、 n -ペンチル基、 n -ヘキシル基、 n -ヘプチル基、 n -オクチル基、 n -デシル基、アリル基、ブチニル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘキセニル基、フェニル基、トリル基、ベンジル基、フェニチル基などが挙げられる。 p は0～4の整数を示す。

【0030】上記の一般式(I I)で示されるチタン化合物の具体例としては、テトラメトキシチタン、テトラエトキシチタン、テトラ- n -ブロポキシチタン、テトライソブロポキシチタン、テトラ- n -ブトキシチタン、テトライソブトキシチタン、テトラシクロヘキシロキシチタン、テトラフェノキシチタン等のテトラアルコキシチタン；四塩化チタン、四臭化チタン、四ヨウ化チタン等のテトラハロゲン化チタン；メトキシチタントリクロリド、エトキシチタントリクロリド、ブロポキシチタントリクロリド、 n -ブトキシチタントリクロリド、エトキシチタントリプロミド等のトリハロゲン化アルコキシチタン；ジメトキシチタンジクロリド、ジエトキシ

チタンジクロリド、ジイソプロポキシチタンジクロリド、ジ-n-プロポキシチタンジクロリド、ジエトキシチタンジプロミド等のジハロゲン化ジアルコキシチタン；トリメトキシチタンクロリド、トリエトキシチタンクロリド、トリイソプロポキシチタンクロリド、トリ-n-ブトキシチタンクロリド等のモノハロゲン化トリアルコキシチタンなどを挙げることができる。これらの中で、重合活性の面から、高ハロゲン含有チタン化合物、特に四塩化チタンが好ましい。これらのチタン化合物は、それぞれ単独で用いてもよく、また2種以上を組み合わせて用いてよい。

(c) 電子供与性化合物

電子供与性化合物としては、アルコール類、フェノール類、ケトン類、アルデヒド類、有機酸もしくは無機酸のエステル類、モノエーテル、ジエーテルもしくはポリエーテル等のエーテル類等の含酸素電子供与性化合物や、アンモニア、アミン、ニトリル、イソシアネート等の含窒素電子供与性化合物を挙げができる。前記の有機酸としては、カルボン酸が挙げられ、具体的にはマロン酸等が挙げられる。これらの中では、多価カルボン酸のエステル類が好ましく、さらに好ましくは、芳香族多価カルボン酸のエステル類である。重合活性の面から、特に芳香族ジカルボン酸のモノエステルおよび／またはジエステルが好ましい。また、エステル部の有機基が直鎖、分岐または環状の脂肪族炭化水素が好ましい。

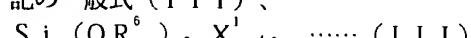
【0031】具体的には、フタル酸、ナフタレン-1, 2-ジカルボン酸、ナフタレン-2, 3-ジカルボン酸、5, 6, 7, 8-テトラヒドロナフタレン-1, 2-ジカルボン酸、5, 6, 7, 8-テトラヒドロナフタレン-2, 3-ジカルボン酸、インダン-4, 5-ジカルボン酸、インダン-5, 6-ジカルボン酸等のジカルボン酸のメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、t-ブチル、n-ペンチル、1-メチルブチル、2-メチルブチル、3-メチルブチル、1, 1-ジメチルプロピル、1-メチルペンチル、2-メチルペンチル、3-メチルペンチル、4-メチルペンチル、1-エチルブチル、2-エチルブチル、n-ヘキシル、シクロヘキシル、n-ヘプチル、n-オクチル、n-ノニル、2-メチルヘキシル、3-メチルヘキシル、4-メチルヘキシル、2-エチルヘキシル、3-エチルヘキシル、4-エチルヘキシル、2-メチルペンチル、3-メチルペンチル、2-エチルペンチル、3-エチルペンチル等のジアルキルエステルが挙げられる。これらの中では、フタル酸ジエステル類が好ましく、また、エステル部の有機基の炭素数が4個以上の直鎖または分岐の脂肪族炭化水素が好ましい。

【0032】この具体例としては、フタル酸ジ-n-ブチル、フタル酸ジイソブチル、フタル酸ジ-n-ヘプチル、フタル酸ジエチルなどを好ましく挙げることができ

る。また、これらの化合物はそれぞれ単独で用いてもよいし、2種以上を組み合わせて用いてよい。

(d) ケイ素化合物

固体触媒成分の調製に、前記(a)、(b)および(c)成分に加えて、場合により(d)成分として、下記の一般式(I I I)、



(R⁶は炭化水素基、X¹はハロゲン原子、qは0～3の整数を示す。)で表されるケイ素化合物を用いることができる。ケイ素化合物を用いることにより、触媒活性および立体規則性の向上ならびに生成ポリマー中の微粉量の低減が図れることがある。

【0033】上記の一般式(I I I)において、X¹はハロゲン原子を示し、これらの中で塩素原子および臭素原子が好ましく、塩素原子が特に好ましい。R⁶は炭化水素基であって、飽和基や不飽和基であってもよく、直鎖状のものや分枝鎖を有するもの、あるいは環状のものであってもよく、さらにはイオウ、窒素、酸素、ケイ素、リンなどのヘテロ原子を含むものであってもよい。

20 好ましくは炭素数1～10個の炭化水素基、特にアルキル基、アルケニル基、シクロアルケニル基、アリール基およびアラルキル基などが好ましい。-OR⁶が複数存在する場合にはそれらは互いに同じでも異なってよい。R⁶の具体例としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、イソブチル基、n-ペンチル基、n-ヘキシル基、n-ヘプチル基、n-オクチル基、n-デシル基、アリル基、ブチニル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘキセニル基、フェニル基、トリル基、ベンジル基、フェネチル基などが挙げられる。qは0～3の整数を示す。

30 【0034】上記の一般式(I I I)で示されるケイ素化合物の具体例としては、四塩化ケイ素、メトキシトリクロロシラン、ジメトキシジクロロシラン、トリメトキシクロロシラン、エトキシトリクロロシラン、ジエトキシジクロロシラン、トリエトキシクロロシラン、プロポキシトリクロロシラン、ジプロポキシジクロロシラン、トリプロポキシクロロシランなどを挙げができる。これらの中で特に四塩化ケイ素が好ましい。これらのケイ素化合物は、それぞれ単独で用いてもよく、また2種以上を組み合わせて用いてよい。

(B) 有機アルミニウム化合物

本発明におけるプロピレンランダム共重合体の製造に用いられる(B)有機アルミニウム化合物としては、特に制限はないが、アルキル基、ハロゲン原子、水素原子、アルコキシ基を有するもの、アルミノキサンおよびそれらの混合物を好ましく用いることができる。具体的には、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソプロピルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム等のトリアルキ

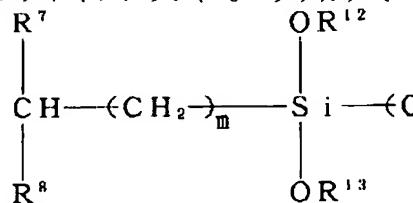
ルアルミニウム；ジエチアルミニウムモノクロリド，ジイソプロピルアルミニウムモノクロリド，ジイソブチルアルミニウムモノクロリド，ジオクチルアルミニウムモノクロリド等のジアルキルアルミニウムモノクロリド；エチアルミニウムセスキクロリド等のアルキルアルミニウムセスキハライド；メチルアルミノキサン等の鎖状アルミノキサン等を挙げることができる。これらの有機アルミニウム化合物の中では、炭素数1～5個の低級アルキル基を有するトリアルキルアルミニウム、特にトリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリプロピルアルミニウムおよびトリイソブチルアルミニウムが好ましい。また、これらの有機アルミニウム化合物はそれぞれ単独で用いてもよいし、2種以上を組み合わせて用いてもよい。

(C) 第3成分(電子供与性化合物)

本発明におけるプロピレンランダム共重合体を製造するには、(C)電子供与性化合物が用いられる。この

(C)電子供与性化合物としては、Si—O—C結合を有する有機ケイ素化合物、窒素含有化合物、リン含有化合物、酸素含有化合物を用いることができる。このうち、重合活性および立体規則性の面から、Si—O—C結合を有する有機ケイ素化合物、エーテル類およびエステル類を用いることが好ましく、特にSi—O—C結合を有する有機ケイ素化合物を用いることが好ましい。

【0035】このSi—O—C結合を有する有機ケイ素化合物の具体例としては、テトラメトキシシラン、テトラエトキシシラン、テトラブロキシシラン、テトライソブロキシシラン、トリメチルメトキシシラン、トリメチルエトキシシラン、トリエチルメトキシシラン、トリエチルエトキシシラン、エチルイソプロピルジメトキシシラン、プロピルイソプロピルジメトキシシラン、ジイソプロピルジメトキシシラン、ジイソブチルジメトキシシラン、イソプロピルイソブチルジメトキシシラン、ジ-t-ブチルジメトキシシラン、t-ブチルメチルジメトキシシラン、t-ブチルエチルジメトキシシラン、t-ブチルプロピルジメトキシシラン、t-ブチルイソプロピルジメトキシシラン、t-ブチルブチルジメトキシシラン、t-ブチルイソブチルジメトキシシラン、t-ブチル(s-ブチル)ジメトキシシラン、t-ブチルアミ*



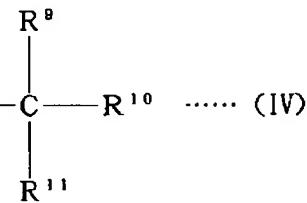
【0038】(式中、R⁷～R⁹は水素原子または炭化水素基を示し、それらは互いに同一でも異なってもよく、隣接する基と互いに結合して環を形成していくてもよい。R¹⁰及びR¹¹は炭化水素基を示し、それらは互いに同一でも異なってもよく、隣接する基と互いに結合して

* ルジメトキシシラン、t-ブチルヘキシルジメトキシシラン、t-ブチルヘプチルジメトキシシラン、t-ブチルオクチルジメトキシシラン、t-ブチルノニルジメトキシシラン、t-ブチルデシルジメトキシシラン、t-ブチル(3,3,3-トリフルオロメチルプロピル)ジメトキシシラン、シクロヘキシルメチルジメトキシシラン、シクロヘキシルエチルジメトキシシラン、シクロヘキシルプロピルジメトキシシラン、シクロペンチル-t-ブチルジメトキシシラン、シクロヘキシル-t-ブチルジメトキシシラン、ジシクロペンチルジメトキシシラン、ジシクロヘキシルジメトキシシラン、ビス(2-メチルシクロペンチル)ジメトキシシラン、ビス(2,3-ジメチルシクロペンチル)ジメトキシシラン、ジフェニルジメトキシシラン、フェニルトリエトキシシラン、メチルトリメトキシシラン、エチルトリメトキシシラン、プロピルトリメトキシシラン、イソプロピルトリメトキシシラン、ブチルトリメトキシシラン、イソブチルトリメトキシシラン、t-ブチルトリメトキシシラン、s-ブチルトリメトキシシラン、アミルトリメトキシシラン、イソアミルトリメトキシシラン、シクロペンチルトリメトキシシラン、シクロヘキシルトリメトキシシラン、ノルボルナントリメトキシシラン、インデニルトリメトキシシラン、2-メチルシクロペンチルトリメトキシシラン、シクロペンチル(t-ブトキシ)ジメトキシシラン、イソプロピル(t-ブトキシ)ジメトキシシラン、t-ブチル(i-ブトキシ)ジメトキシシラン、t-ブチル(t-ブトキシ)ジメトキシシラン、テキシリメトキシシラン、テキシリソプロポキシジメトキシシラン、テキシリ(t-ブトキシ)ジメトキシシラン、テキシリメチルジメトキシシラン、テキシリエチルジメトキシシラン、テキシリソプロピルジメトキシシラン、テキシリシクロペンチルジメトキシシラン、テキシリミリストルジメトキシシラン、テキシリシクロヘキシルジメトキシシラン等が挙げられる。

【0036】また、有機ケイ素化合物として下記の一般式(IV)、

【0037】

【化1】



環を形成していくてもよい。R¹²及びR¹³は炭素数が1～20のアルキル基を示し、それらは互いに同一でも異なるてもよい。mは2以上の整数であり、nは2以上の整数である。)で表される有機ケイ素化合物が挙げられる。具体的には、R⁷～R⁹としては、水素原子、メチ

ル基、エチル基、n-プロピル基等の直鎖状炭化水素基、イソプロピル基、イソブチル基、t-ブチル基、テキシリル基等の分岐状炭化水素基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシリル基等の飽和環状炭化水素基、フェニル基、ペンタメチルフェニル基等の不飽和環状炭化水素基が挙げられる。これらのうち、好ましくは水素、炭素数1~6の直鎖状炭化水素基であり、特に好ましくは水素、メチル基、エチル基である。

【0039】R¹⁰およびR¹¹としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基等の直鎖状炭化水素基、イソプロピル基、イソブチル基、t-ブチル基、テキシリル基等の分岐状炭化水素基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシリル基等の飽和環状炭化水素基、フェニル基、ペンタメチルフェニル基等の不飽和環状炭化水素基が挙げられる。また、これらは同じでも良く、異なっていても良い。これらのうち、好ましくは炭素数1~6の直鎖状炭化水素基であり、特に好ましくはメチル基、エチル基である。

【0040】R¹²およびR¹³としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、t-ブチル基、n-ペンチル基、n-ヘキシリル基、n-オクチル基等の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基が挙げられる。また、これらは同じでも良く、異なっていても良い。これらのうち、好ましくは炭素数1~6の直鎖状炭化水素基であり、特に好ましくはメチル基である。

【0041】上記の一般式(IV)で示される有機ケイ素化合物の好ましい化合物としては具体的に、ネオペンチルn-プロピルジメトキシシラン、ネオペンチルn-ブチルジメトキシシラン、ネオペンチルn-ペンチルジメトキシシラン、ネオペンチルn-ヘキシリルジメトキシシラン、ネオペンチルn-ヘプチルジメトキシシラン、イソブチルn-プロピルジメトキシシラン、イソブチルn-ブチルジメトキシシラン、イソブチルn-ペンチル

ジメトキシシラン、イソブチルn-ヘキシリルジメトキシシラン、イソブチルn-ヘプチルジメトキシシラン、2-シクロヘキシリルプロピルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロヘキシリルブチルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロヘキシリルベンチルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロヘキシリルヘキシリルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロヘキシリルヘプチルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロペンチルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロペンチルヘキシリルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロペンチルヘキシリルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロペンチルヘブチルn-プロピルジメトキシシラン、イソペンチルn-プロピルジメトキシシラン、イソペンチルn-ブチルジメトキシシラン、イソペンチルn-ペンチルジメトキシシラン、イソペンチルn-ヘキシリルジメトキシシラン、イソペンチルn-ヘプチルジメトキシシラン、イソペンチルn-イソブチルジメトキシシラン、イソペンチルn-イソブチルネオペンチルジメトキシシラン、ジイソペンチルジメトキシシラン、ジイソヘプチルジメトキシシラン、ジイソヘキシリルジメトキシシラン等が挙げられる。特に好ましい化合物の具体例としては、ネオペンチルn-プロピルジメトキシシラン、ネオペンチルn-ペンチルジメトキシシラン、イソペンチルネオペンチルジメトキシシラン、ジイソペンチルジメトキシシラン、ジイソヘプチルジメトキシシラン、ジイソヘキシリルジメトキシシランが挙げられ、さらに好ましい化合物の具体例としては、ネオペンチルn-ペンチルジメトキシシラン、ジイソペンチルジメトキシシランが挙げられる。

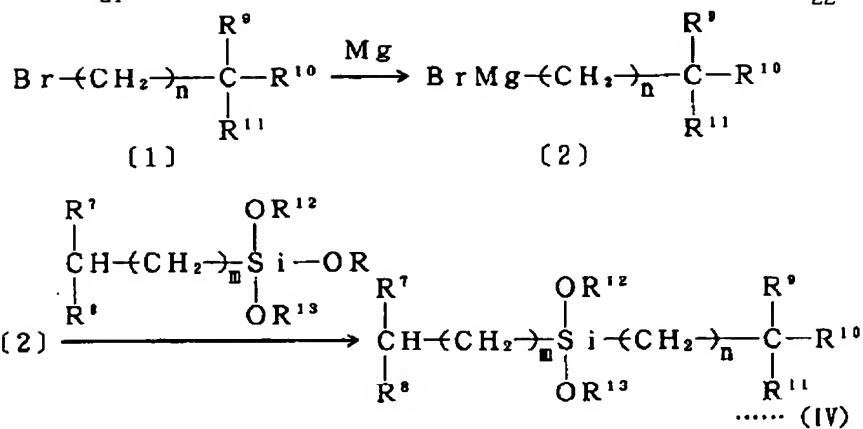
【0042】上記の一般式(IV)で示される有機ケイ素化合物は、任意の方法によって合成することができる。代表的な合成経路は、下記のとおりである。

【0043】

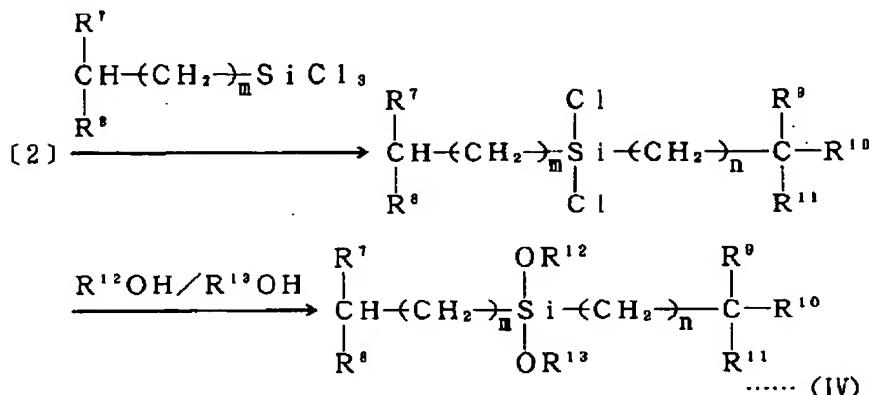
【化2】

21

22



または



【0044】この合成経路において、原料化合物〔1〕は市販されているか、または公知のアルキル化、ハロゲン化等により得ることができる。化合物〔1〕に対して、公知のグリニヤール反応により、一般式(IV)で表される有機ケイ素化合物を得ることができる。これらの有機ケイ素化合物はそれぞれ単独で用いてもよいし、2種以上を組み合わせて用いてもよい。

【0045】窒素含有化合物の具体例としては、2, 6-ジイソプロピルピペリジン、2, 6-ジイソプロピル-4-メチルピペリジン、N-メチル2, 2, 6, 6-テトラメチルピペリジンなどの2, 6-置換ピペリジン類；2, 5-ジイソプロピルアゾリジン、N-メチル2, 2, 5, 5-テトラメチルアゾリジンなどの2, 5-置換アゾリジン類；N, N, N', N'-テトラメチルメチレンジアミン、N, N, N', N'-テトラエチルメチレンジアミンなどの置換メチレンジアミン類；1, 3-ジベンジルイミダゾリジン、1, 3-ジベンジル-2-フェニルイミダゾリジンなどの置換イミダゾリジン類等が挙げられる。

【0046】リン含有化合物の具体例としては、トリエチルホスファイト、トリn-プロピルホスファイト、トリイソプロピルホスファイト、トリn-ブチルホスファイト、トリイソブチルホスファイト、ジエチルn-ブチルホスファイト、ジエチルフェニルホスファイトなどの

30

亜リン酸エステル類等である。酸素含有化合物の具体例としては、2, 2, 6, 6-テトラメチルテトラヒドロフラン、2, 2, 6, 6-テトラエチルテトラヒドロフランなどの2, 6-置換テトラヒドロフラン類；1, 1-ジメトキシ-2, 3, 4, 5-テトラクロロシクロペントジエン、9, 9-ジメトキシフルオレン、ジフェニルジメトキシメタンなどのジメトキシメタン誘導体等が挙げられる。

(I) 固体触媒成分の調製

前記(A)の固体触媒成分の調製方法としては、上記の(a)マグネシウム化合物、(b)チタン化合物、(c)電子供与体、および必要に応じて(d)ケイ素化合物を、温度を除き通常の方法で接触させればよく、接觸手順については特に問わない。例えば、各成分を炭化水素などの不活性溶媒の存在下で接触させてよいし、予め炭化水素などの不活性溶媒で各成分を希釈して接觸させてもよい。この不活性溶媒としては、例えば、オクタン、デカン、エチルシクロヘキサンなどの脂肪族炭化水素、脂環式炭化水素またはこれらの混合物を挙げることができる。

【0047】ここで、チタン化合物は、上記のマグネシウム化合物のマグネシウム1モルに対して、通常、0.5~100モル、好ましくは、1~50モル使用する。このモル比が前記範囲を逸脱すると触媒活性が不十分と

50

なることがある。また、上記の電子供与体は、上記のマグネシウム化合物のマグネシウム1モルに対して、通常、0.01~1.0モル、好ましくは、0.05~1.0モル使用する。このモル比が前記範囲を逸脱すると触媒活性や立体規則性が不十分となることがある。さらに、ケイ素化合物を用いるときは、上記のマグネシウム化合物のマグネシウム1モルに対して、通常、0.001~1.0モル、好ましくは、0.005~5.0モル使用する。このモル比が前記範囲を逸脱すると触媒活性や立体規則性の向上効果が十分に発揮されず、かつ生成ポリマー中の微粉量が多くなることがある。

【0048】上記の(a)~(d)成分の接触は、全成分を加えた後、120~150℃、好ましくは125~140℃の温度範囲にて行う。この接触温度が前記範囲外では、触媒活性や立体規則性の向上効果が十分に発揮されない。また、接触は、通常、1分~24時間、好ましくは、10分~6時間行われる。このときの圧力は、溶媒を使用する場合はその種類、接触温度などにより、その範囲は変化するが、通常、0~50kg/cm²、好ましくは0~10kg/cm²の範囲にて行う。また、接触操作中は、接触の均一性および接触効率の面から攪拌を行うことが好ましい。

【0049】さらに、チタン化合物の接触を2回以上行い、触媒担体としての役割をするマグネシウム化合物に十分担持させることが好ましい。接触操作において溶媒を使用するときは、チタン化合物1モルに対して、通常、5000ミリリットル以下、好ましくは、10~1000ミリリットルの溶媒を使用する。この比が前記範囲を逸脱すると接触の均一性や接触効率が悪化することがある。

【0050】以上の接触で得られた固体触媒成分は、100~150℃、好ましくは120~140℃の温度にて不活性溶媒で洗浄する。この洗浄温度が上記範囲外では、触媒活性や立体規則性の向上効果が十分に発揮されない。この不活性溶媒としては、例えば、オクタン、デカンなどの脂肪族炭化水素、メチルシクロヘキサン、エチルシクロヘキサンなどの脂環式炭化水素、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素、テトラクロロエタン、クロロフルオロ炭素類などのハロゲン化炭化水素またはこれらの混合物を挙げることができる。これらのなかでは、脂肪族炭化水素が好ましく使用される。

【0051】洗浄方法としては、特に制限はないが、デカンテーション、濾過などの方式が好ましい。不活性溶媒の使用量、洗浄時間、洗浄回数についても特に制限はないが、マグネシウム化合物1モルに対して、通常、100~100000ミリリットル、好ましくは、100~50000ミリリットルの溶媒を使用し、通常、1分~24時間、好ましくは、10分~6時間行われる。この比が前記範囲を逸脱すると洗浄が不完全になることがある。

【0052】このときの圧力は、溶媒の種類、洗浄温度などにより、その範囲は変化するが、通常、0~50kg/cm²、好ましくは、0~10kg/cm²の範囲にて行う。また、洗浄操作中は、洗浄の均一性および洗浄効率の面から攪拌を行うことが好ましい。なお、得られた固体触媒成分は、乾燥状態または炭化水素などの不活性溶媒中で保存することもできる。

[III] 重合方法

本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体を製造する際の触媒成分の使用量については、特に制限はないが、前記(A)成分の固体触媒成分は、チタン原子に換算して、反応容積1リットル当たり、通常0.00005~1ミリモルの範囲になるような量が用いられる。(B)成分の有機アルミニウム化合物は、アルミニウム/チタン原子比が通常1~1000、好ましくは10~500の範囲になるような量が用いられる。この原子比が前記範囲を逸脱すると触媒活性が不十分となることがある。また、(C)第3成分として有機ケイ素化合物等の電子供与性化合物を用いるときは、(C)電子供与性化合物/(B)有機アルミニウム化合物モル比が、通常0.001~5.0、好ましくは0.01~2.0、より好ましくは0.05~1.0の範囲になるような量が用いられる。このモル比が前記範囲を逸脱すると十分な触媒活性および立体規則性が得られないことがある。ただし、予備重合を行う場合は、さらに低減することができる。

【0053】本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体の重合においては、重合活性、立体規則性および重合体パウダー形態の面から、所望に応じ、先ずオレフィンの予備重合を行ったのち、本重合を行ってもよい。この場合、前記(A)固体触媒成分、(B)有機アルミニウム化合物および必要に応じて(C)電子供与性化合物を、それぞれ所定の割合で混合してなる触媒の存在下に、オレフィンを通常1~100℃の範囲の温度において、常圧ないし50kg/cm²程度の圧力で予備重合させ、次いで触媒と予備重合生成物との存在下に、プロピレンとコモノマーであるエチレン及び/又は1-ブテンを本重合させる。

【0054】予備重合に用いられるオレフィンとしては、一般式(V)



で表されるα-オレフィンが好ましい。上記の一般式(V)において、R¹⁴は水素原子または炭化水素基であって、炭化水素基は飽和基や不飽和基であってもよい。具体的にはエチレン、プロピレン、1-ブテン、1-ペントン、1-ヘキセン、1-ヘプテン、1-オクテン、1-デセン、3-メチル-1-ペントン、4-メチル-1-ペントン、ビニルシクロヘキサン、ブタジエン、イソブレン、ピペリレン等を挙げることができる。これらのオレフィンは1種用いてもよいし、2種以上組み合わ

せて用いてもよい。前記オレフィンの中で、特にエチレン、プロピレンが好適である。

【0055】この本重合における重合形式については特に制限ではなく、溶液重合、スラリー重合、気相重合、バルク重合等のいずれにも適用可能であり、さらに、回分式重合や連続重合のどちらにも適用可能であり、異なる条件での2段階重合や多段重合にも適用可能である。さらに、反応条件については、その重合圧は、特に制限ではなく、重合活性の面から、通常、大気圧～80 kg/cm² G、好ましくは2～50 kg/cm² G、重合温度は、通常、0～200℃、好ましくは、20～90℃、さらに好ましくは、40～90℃の範囲で適宜選ばれる。重合時間は原料のプロピレンとエチレン及び／又は1-ブテンの重合温度によって左右され一概に定めることができないが、通常、5分～20時間、好ましくは、10分～10時間程度である。プロピレンとエチレン及び／又は1-ブテンの混合比は、重合温度、圧力などにより左右され一概に定めることができないが、通常、エチレンが0.1～20モル%及び／又は1-ブテンが0.1～20モル%、好ましくはエチレンが1～15モル%及び／又は1-ブテンが1～15モル%程度である。分子量は、連鎖移動剤の添加、好ましくは水素の添加を行うことで調節することができる。また、窒素等の不活性ガスを存在させてもよい。

【0056】異なる重合条件で、2段階以上にわたって重合することもできる。また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体を製造する重合においては、前記触媒成分については、(A)成分と(B)成分と(C)成分とを所定の割合で混合し、接触させたのち、ただちにプロピレンとエチレン及び／又は1-ブテンを導入して重合をおこなってもよいし、接触後、0.2～3時間程度熟成させたのち、プロピレンとエチレン及び／又は1-ブテンを導入して重合を行ってもよい。さらに、この触媒成分は不活性溶媒やプロピレンなどに懸濁して供給することができる。

【0057】本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体においては、重合後の後処理は常法により行うことができる。すなわち、気相重合法においては、重合後、重合器から導出されるポリマー粉体に、その中に含まれるオレフィンなどを除くために、窒素気流などを通過させててもよいし、また、所望に応じて押出機によりペレット化してもよく、その際、触媒を完全に失活するために、少量の水、アルコールなどを添加することもできる。また、バルク重合法においては、重合後、重合器から導出されるポリマーから完全にモノマーを分離したのち、ペレット化することができる。

[4] 樹脂組成物

本発明の樹脂組成物は、(A)成分の前記プロピレン系ランダム共重合体と(B)成分の前記プロピレン系重合体を所定の割合で配合し、さらに必要に応じて酸化防止

剤、中和剤、アンチブロッキング剤、スリップ剤、帯電防止剤、核剤などの各種添加剤を処方し、二軸混練機等を用いて混練・造粒することにより得ることができる。

【0058】所望に応じて用いられる各種添加剤としては、酸化防止剤、中和剤、スリップ剤、アンチブロッキング剤、防曇剤、又は帯電防止剤等が挙げられる。これらの添加剤は、1種用いてもよく、2種以上を組み合わせて用いてもよい。例えば、酸化防止剤としては、リン系酸化防止剤、フェノール系酸化防止剤及びイオウ系酸化防止剤等が挙げられる。

【0059】リン系酸化防止剤の具体例としては、トリスノニルフェニルホスファイト、トリス(2,4-ジエトキシ-1-ブチルフェニル)ホスファイト、ジステアリルペンタエリスリトールジホスファイト、ビス(2,4-ジエトキシ-1-ブチルフェニル)ペンタエリスリトールホスファイト、ビス(2,6-ジエトキシ-1-ブチル-4-メチルフェニル)ペンタエリスリトールホスファイト、2,2-メチレンビス(4,6-ジエトキシ-1-ブチルフェニル)オクチルホスファイト、テトラキス(2,4-ジエトキシ-1-ブチルフェニル)-4,4-ビフェニレンジホスホナイト、アデカスタブ1178(旭電化(製))、スマライザ-TPN(住友化学(製))、JP-135(城北化学(製))、アデカスタブ2112(旭電化(製))、JP-2000(城北化学(製))、Weston 618(GE(製))、アデカスタブPEP-24G(旭電化(製))、アデカスタブPEP-36(旭電化(製))、アデカスタブHP-10(旭電化(製))、Sandstab P-EPQ(サンド(製))、フォスファイト168(チバスペシャルティケミカルズ社(製))等が挙げられる。

【0060】フェノール系酸化防止剤の具体例としては、2,6-ジエトキシ-1-ブチル-4-メチルフェノール、n-オクタデシル-3-(3',5'-ジエトキシ-1-ブチル-4'-ヒドロキシフェニル)プロピオネート、テトラキス[メチレン-3-(3,5-ジエトキシ-1-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]メタン、トリス(3,5-ジエトキシ-1-ブチル-4-ヒドロキシベンジル)イソシアヌレート、4,4'-ブチリデンビス-(3-メチル-6-エトキシ-1-ブチルフェノール)、トリエチレンリコール-ビス[3-(3-エトキシ-1-ブチル-4-ヒドロキシ-5-メチルフェニル)プロピオネート]、3,9-ビス{2-[3-(3-エトキシ-1-ブチル-4-ヒドロキシ-5-メチルフェニル)プロピオニルオキシ]-1,1-ジメチルエチル}-2,4,8,10-テトラオキサスピロ[5,5]ウンデカン、スマライザ-BHT(住友化学(製))、ヨシノックスBHT(吉富製薬(製))、アンテージBHT(川口化学(製))、イルガノックス1076(チバスペシャルティケミカルズ社(製))、イルガノックス1010(チバスペシャルティケミカルズ社(製))、アデカスタブAO-60(旭

電化(製)、スミライザーB P - 1 0 1 (住友化学(製))、トミノックスT T (吉富製薬(製))、T T H P (東レ(製))、イルガノックス3 1 1 4 (チバスペシャルティケミカルズ社(製))、アデカスタブA O - 2 0 (旭電化(製))、アデカスタブA O - 4 0 (旭電化(製))、スミライザーB B M - S (住友化学(製))、ヨシノックスB B (吉富製薬(製))、アンテージW - 3 0 0 (川口化学(製))、イルガノックス2 4 5 (チバスペシャルティケミカルズ社(製))、アデカスタブA O - 7 0 (旭電化(製))、トミノックス9 1 7 (吉富製薬(製))、アデカスタブA O - 8 0 (旭電化(製))、スミライザーG A - 8 0 (住友化学(製))等が挙げられる。

【0061】イオウ系酸化防止剤の具体例としては、ジラウリル-3, 3'-チオジプロピオネート、ジミリスチル-3, 3'-チオジプロピオネート、ジステアリル-3, 3'-チオジプロピオネート、ペンタエリスリトルテトラキス(3-ラウリルチオプロピオネート)、スミライザーT P L (住友化学(製))、ヨシノックスD L T P (吉富製薬(製))、アンチオックスL (日本油脂(製))、スミライザーT P M (住友化学(製))、ヨシノックスDM T P (吉富製薬(製))、アンチオックスM (日本油脂(製))、スミライザーT P S (住友化学(製))、ヨシノックスD S T P (吉富製薬(製))、アンチオックスS (日本油脂(製))、アデカスタブA O - 4 1 2 S (旭電化(製))、S E E N O X 4 1 2 S (シプロ化成(製))、スミライザーT D P (住友化学(製))等が挙げられる。

【0062】これらのなかで好ましいフェノール系酸化防止剤としては、

チバスペシャルティケミカルズ社(製) イルガノックス1 0 1 0 : 物質名: ペンタエリスリチル-テトラキス[3-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]

チバスペシャルティケミカルズ社(製) イルガノックス1 0 7 6 : 物質名: オクタデシル-3-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート
チバスペシャルティケミカルズ社(製) イルガノックス1 3 3 0 : 物質名: 1, 3, 5-トリメチル-2, 4, 6-トリス(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシベンジル)ベンゼン

チバスペシャルティケミカルズ社(製) イルガノックス3 1 1 4 : 物質名: トリス(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシベンジル)イソシアヌレイト等が挙げられる。また、好ましいリン系酸化防止剤としては、

チバスペシャルティケミカルズ社(製) イルガフオス1 6 8 : 物質名: トリス(2, 4-ジ-*t*-ブチルフェニル)フォスファイト

チバスペシャルティケミカルズ社(製) P - E P Q : 物質名: テトラキス(2, 4-ジ-*t*-ブチルフェニル)

4, 4'-ビフェニレンジーフォスファイト等が挙げられる。

【0063】本発明において酸化防止剤を用いる場合は、前記プロピレン系ランダム共重合体100重量部に対し0.001~1重量部程度添加すればよい。これにより、黄変等を防ぐことができて好ましい。中和剤としては、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸マグネシウム、ハイドロタルサイト類(例えば、協和化学工業(製)のD H T - 4 A : 組成式: M g A l₂(O H)₁₂ C O₃ · 3 · 5 H₂O)、リチウムアルミニウム複合水酸化物(例えば、水澤化学工業(製)のミズカラック: 組成式: [Li₂Al₂(OH)₁₂]CO₃ · mH₂O, ただし m = 3)等が特に好ましい。

【0064】アンチブロッキング剤としては、富士シリシア(製)の合成シリカ系アンチブロッキング剤「サイリシア」や水澤化学工業(製)の合成シリカ系アンチブロッキング剤「ミズカシル」等が特に好ましい。スリップ剤としては、エルカ酸アミド、オレイン酸アミド、ステアリン酸アミド、ベヘニン酸アミド、エチレンビスステアリン酸アミド、エチレンビスオレイン酸アミド、ステアリルエルカアミド、オレイルパルミトアミドが特に好ましい。

【0065】また、本発明の樹脂組成物は、主にフィルム用途に用いられることからそのフィルム用途の添加剤処方の具体例としては、下記の例を挙げることができる。

添加剤処方例 (A)

①酸化防止剤

チバスペシャルティケミカルズ社のイルガノックス1 0 1 0 : 1 0 0 0 p p m
チバスペシャルティケミカルズ社のイルガフオス1 6 8 : 1 0 0 0 p p m

②中和剤

ステアリン酸カルシウム: 1 0 0 0 p p m

③アンチブロッキング剤

富士シリシア社のシリカ系アンチブロッキング剤: 1 0 0 0 p p m

④スリップ剤

エルカ酸アミド: 2 5 0 p p m
添加剤処方例 (B)

①酸化防止剤

チバスペシャルティケミカルズ社のイルガノックス1 0 1 0 : 1 0 0 0 p p m

チバスペシャルティケミカルズ社のイルガフオス1 6 8 : 1 0 0 0 p p m

②中和剤

ステアリン酸カルシウム: 1 0 0 0 p p m

③アンチブロッキング剤

富士シリシア社のシリカ系アンチブロッキング剤: 2 3

0.0 ppm

④スリップ剤

エルカ酸アミド：5.00 ppm

〔5〕フィルム

本発明のフィルムは、前記プロピレン系樹脂組成物を用いて製膜したフィルムである。フィルムを製造する方法には特に制限はなく、溶融押出成形法によりフィルムを製造できる方法であればどのような製膜法でもよいが、大型製膜機により高速製膜が実施されるTダイキャスト製膜法が好ましい。

【0066】通常、Tダイキャスト製膜法により、引取速度が5.0 m/minまたはこれ以上の高速製膜条件において、厚みが1.0～5.00 μm程度のフィルムを得ることができる。また、前述した好ましい特性を有することから、共押出製膜法等による積層フィルムの製造に際して、その少なくとも一層成分として好適に使用できる。

【0067】

【実施例】以下に、実施例に基づいて本発明をさらに具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例に限定されないものではない。まず、樹脂特性の評価方法及びフィル*

表1

番号	積分範囲	帰属
a	45.5～47.4	$\alpha\alpha$ -CH ₂ of PPPB+PPPP+PPPE
b	42.6～43.9	$\alpha\alpha$ -CH ₂ of PPBP+BPBB
c	40.3～40.5	$\alpha\alpha$ -CH ₂ of BB
d	37.7～38.5	$\alpha\tau$ -CH ₂ of PPE
e	37.3～37.7	$\alpha\tau$ -CH ₂ of PPE
f	35.1～35.7	CH of B
g	34.5～34.8	CH of B
h	33.2～33.4	$\beta\beta$ -CH of EPE
i	30.9～31.3	$\beta\beta$ -CH of PPE
j	30.7～30.9	$\tau\tau$ -CH ₂ of PEE
k	30.4～30.5	$\tau\delta$ -CH ₂ of PEPE
L	29.9～30.2	$\beta\beta$ -CH ₂ of EEE
m	28.5～29.8	$\beta\beta$ -CH of PPP
n	28.2～28.5	2-CH ₂ of PBP
o	28.0～28.2	2-CH ₂ of B
p	27.2～27.7	$\beta\delta$ -CH ₂ of PEE
q	24.4～25.0	$\beta\beta$ -CH ₂ of PEP
r	21.3～22.1	CH ₂ of PPP (mm) +PPB (mm) +BPB (mm)
s	20.6～21.3	CH ₂ of PPP (mr) +PPE+PPB (mr) +BPB (mr) +PPB (rr) +BPB (rr)
t	19.8～20.6	CH ₂ of PPP (rr) +EPE
u	10.9～11.4	CH ₂ of PBP+PBB+BBB

(注) 化学シフト基準： $\delta\delta$ -CH₂ of EEE (番号L) のピークトップを30.01 ppmとした

* ム品質の評価方法について、説明する。

〔樹脂特性の評価方法〕

①コモノマー含量、及び立体規則性指標

ア) プロピレン、エチレン及び1-ブテンからなるプロピレン系三元ランダム共重合体 共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%))、及び1-ブテン単位の含有量 β (モル%) は、¹³C-NMRスペクトルからKang-Bong Lee et.al, Polymer J., 28, 696～702 (1996) に記載の方法に従い算出した。以下に具体的に示す。

$$10 \quad \alpha = (Ety/S) \times 100$$

$$\beta = (Bu/S) \times 100$$

但し、S = Pro + Ety + Bu

$$Pro = \{a + (b+d+e)\} / 2 + (h+i+m+r+s+t)\} / 3$$

$$Ety = \{(d+e)\} / 2 + (j+k+l+p+q)\} / 2$$

$$Bu = \{(b/2 + (c+f+n+o+u))\} / 4$$

上記a, b, c等は、表1に示すシグナルの強度である。例えばaは表中の番号aのシグナル強度である。

【0068】

【表1】

(モル%)を次式から算出した。このP値は共重合体分子鎖のプロピレン単位、及び/又は1-ブテン単位が頭一尾結合している領域におけるトライアッド単位のアイソタクチック分率である。

$$P = \{I_{mm} / (I - I_a - I_b)\} \times 100$$

但し、 I_{mm} は21.4~22.2 ppmのシグナル強度、 I は19.8~22.2 ppmのシグナル強度である。また、 I_a は33.3 ppmのシグナル強度、 I_b は38.0 ppmのシグナル強度である。

【0070】なお、 ^{13}C -NMRスペクトルは何れも日本電子社製のJNM-EX400型NMR装置を使用し、以下の条件にて測定して得た。

NMR測定条件

試料濃度：220 mg/NMR溶媒3 ml

NMR溶媒：1、2、4-トリクロロベンゼン/ベンゼン-d6=90/10(体積比)

測定温度：130°C

パルス幅：45°

パルス繰り返し時間：4秒

積算回数：4000回

イ) プロピレンとエチレンからなるプロピレン系ランダム共重合体

NMR装置および測定条件は、上記ア)と同じである。得られたプロピレン系ランダム共重合体の各シグナルの帰属を表2に示す。化学シフト値は、シグナル(1)、(11)、(12)、(13)については、計算範囲で示し、それ以外のシグナルについては、ピークトップ位置で示した。全シグナルを計算範囲で示すと表3のようになる。なお、Pはプロピレン単位、Eはエチレン単位を示す。従って、PPPは、プロピレン単位が3個連続していることを、また、EEEは、エチレン単位が3個連続していることを示している。

【0071】

【表2】

表2 帰属表(ppm)

番号	化学シフト	帰属
(1)	45.1~47.3	PPP S α α
(2)	38.0	S α γ
(3)	37.5	S α δ
(4)	33.3	EPE T δ δ
(5)	31.0	PPE T β δ
(6)	30.5	PEEE S γ δ
(7)	30.0	EEE S δ δ
(8)	29.0	PPP T β β
(9)	27.3	PEE S β δ
(10)	24.6	PEP S β β
(11)	21.3~22.7	P β β
(12)	20.6~21.3	P β β
(13)	19.8~20.6	P β β

* 【0072】

【表3】

表3 帰属表(ppm)

番号	計算範囲	帰属
(1)	45.1~47.3	PPP S α α
(2)	37.7~38.3	S α γ
(3)	37.4~37.7	S α δ
(4)	33.2~33.4	EPE T δ δ
(5)	30.9~31.3	PPE T β δ
(6)	30.3~30.5	PEEE S γ δ
(7)	29.9~30.1	EEE S δ δ
(8)	28.3~29.7	PPP T β β
(9)	27.2~27.6	PEE S β δ
(10)	24.0~25.0	PEP S β β
(11)	21.3~22.7	P β β
(12)	20.6~21.3	P β β
(13)	19.8~20.6	P β β

注)

化学シフト基準

S δ δ のピークトップを30.01 ppmとした

【0073】プロピレン系ランダム共重合体中のエチレン単位の含有量 α' (wt%)は各シグナル強度から次式に従い算出した。

20

30

40

*

$$\alpha' = 2X / (300 - X)$$

$$X = E t / S \times 100$$

$$\begin{aligned} E_t &= I_{EEE} + 2/3 (I_{PPE} + I_{EPE}) + 1/3 (I_{PPP} + I_{PEE} + I_{PEP}) \\ S &= I_{EPE} + I_{PPE} + I_{EEE} + I_{PPP} + I_{PEE} + I_{PEP} \\ I_{EPE} &= I(4) \\ I_{PPE} &= I(5) \\ I_{EEE} &= I(7) / 2 + I(6) / 4 \end{aligned}$$

但し、例えば I(1) は表 2 又は表 3 におけるシグナル番号 (1) のシグナル強度である。また、立体規則性指標 P_r (モル%) は次式から算出した。

$$P_r = I(11) / (I(11) + I(12) + I(13) - I(2) - I(4)) \times 100$$

この P_r 値は共重合体分子鎖のプロピレン連鎖領域におけるトライアド単位のアイソタクチック分率である。なお、この式においては m_r 領域に現れる P P E 連鎖の中央のプロピレン単位のメチル炭素のシグナル強度を $S_{\alpha\gamma}$ (2 番のシグナル) のシグナル強度により、 r_r 領域に現れる E P E 連鎖中のプロピレン単位のメチル炭素のシグナル強度を $T_{\delta\delta}$ (4 番のシグナル) のシグナル強度により代用している。

②昇温分別クロマトグラフィー (T R E F)

温度 135°C に調節した T R E F カラムに試料溶液を導入し、次いで速度 5°C/hr にて徐々に 0°C まで降温し、試料を充填剤に吸着させる。その後カラムを速度 4 0°C/hr にて 135°C まで昇温し、溶出曲線を得た。これより、W₀, W_p, W_h 等を求めた。以下に測定装置、及び測定条件を示す。

【0074】1) 測定装置

T R E F カラム：G L サイエンス社製シリカゲルカラム (4.6 φ × 150 mm)

フローセル：G L サイエンス社製 光路長 1 mm K B_r セル

送液ポンプ：センシュウ科学社製 S S C - 3100 ポンプ

バルブオーブン：G L サイエンス社製 MODEL 55 4 オーブン

T R E F オーブン：G L サイエンス社製

二系列温調器：理学工業社製 R E X - C 100 温調器

検出器：液体クロマトグラフィー用赤外検出器

F O X B O R O 社製 M I R A N 1 A C V F

10 方バルブ：バルコ社製 電動バルブ

ループ：バルコ社製 500 μリットルループ

2) 測定条件

溶媒：オルトジクロルベンゼン

試料濃度：7.5 g/L

注入量：500 μリットル

ポンプ流量：2.0 ミリリットル/分

検出波数：3.41 μm

カラム充填剤：クロモソルブ P (30~60 メッシュ)

カラム温度分布：±2.0°C 以内

③示差走査型熱量計 (D S C) による共重合体の融点 T_f (°C) 、示差熱量 ΔH_B (J/g) および樹脂組成物

$$I_{PPP} = I(8)$$

$$I_{PEE} = I(9)$$

$$I_{PEP} = I(10)$$

の結晶化温度 T_c (°C) 、融点 T_f (°C)

パーキンエルマー社製の D S C 7 型示差走査型熱量計を用いて測定した。あらかじめ試料 10 mg を窒素雰囲気化 230°C で 3 min 溶融した後、10°C/min で 2

10 0°C まで降温する。この温度で 3 min 保持した後、10°C/min で昇温させて得られた融解吸熱曲線の最大ピークのピークトップ温度を融点とした。また、同じ方法でプロピレン系樹脂組成物の D S C 測定を行い得られた結晶化曲線から最高温度側のピークトップ温度を結晶化温度 T_c (°C) とし、融解吸熱曲線の最低温度側のピークトップ温度を融点 T_f (°C) とし、そのときの融解熱量を ΔH_B とした。

④共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出量 E (重量 %)

20 1 mm φ メッシュパスの大きさに粉碎したペレットを円筒ろ紙に 3 g、抽出溶剤のジエチルエーテルを平底フラスコに 160 ml 入れ、リフラックス頻度を 1 回/5 min 程度にして 10 時間のソックスレー抽出を行う。抽出終了後、ロータリーエバポレーターによりジエチルエーテルを回収し、さらに真空乾燥器により恒量になるまで乾燥し沸騰ジエチルエーテル抽出量とした。

⑤メルトイソデックス M I (g/10 min)

J I S K 7210 に従い、温度 230°C、荷重 216 0 g で測定した。

30 ⑥ 分子量分布 (M_w/M_n)

ゲルパーミエーションクロマトグラフィーは以下の条件下で測定した。重量平均分子量 M_w と数平均分子量 M_n の比を分子量分布 (M_w/M_n) として求めた

カラム：T O S O B M H H R - H (S) H T

溶媒：1, 2, 4 トリクロロベンゼン

カラム温度：145°C

流速：1.0 ミリリットル/分

検量線：Universal Calibration

検出器：R I (Waters 150 C)

40 解析プログラム：H T - G P C (Ver. 1.0)

[フィルム品質の評価法] 製膜したフィルムは全て温度 40°C にて 24 時間のアニール処理を行い、更に温度 23 ± 2°C、湿度 50 ± 10% で 16 時間以上の状態調節した後に同じ温度、湿度条件下で測定を行った。

①ヒートシール温度

J I S Z - 1707 に準拠して測定した。具体的には表面温度計により較正されたヒートシールバーにより以下の条件にてシールし、室温で一昼夜放置した後、室温で剥離速度を 200 mm/min にした T 型剥離法により剥離強度を測定した。ヒートシール温度は剥離強度が

300 g / 15 mm になる温度と定義し、シール温度—剥離強度曲線から計算により求めた。

【0075】シール条件

シール面：金属ロール面／金属ロール面

シール面積：15 × 10 mm

シール圧力：2.0 kg / cm²

シール時間：1秒

シール温度：ヒートシール温度を内挿できるように数点

②アンチブロッキング性

2枚のフィルムについて、一枚の金属ロール面ともう一枚の反金属ロール面とを以下の条件にて密着させ、10 × 10 cm の治具にそれぞれを固定し、10 × 10 cm の面積の密着強度を以下の条件の引剥試験により測定した。

【0076】密着条件

温度 50 °C、7 日間、荷重 15 g / cm²、面積 10 × 10 cm

引剥試験条件

テストスピード：20 mm / min

ロードセル：2 Kg

③スリップ性

フィルムを張ったスレットを、フィルムを張ったガラス板の上に静置した後、ガラス板を傾けてゆき、スレットが滑り出したときのガラス板の傾き角 θ の tan で評価した。測定には東洋精機製作所製の摩擦角測定器を使用した。以下に条件を示す。

【0077】測定面：金属ロール面／金属ロール面

傾斜速度：2.7° / sec

スレッド重量：1 Kg

スレッド断面積：65 cm²

面間圧力：15 g / cm²

④透明性（ヘイズ）

JIS K 7105 に従い測定した。

⑤耐衝撃性

東洋精機製作所製のフィルムインパクトテスターにおいて 1/2 インチ衝撃頭を用いた衝撃破壊強度により評価した。

⑥引張弾性率

JIS K 7127 に準拠した引張試験により以下の条件にて測定した。

【0078】クロスヘッド速度：500 mm / min

ロードセル：10 Kg

測定方向：マシン方向 (MD)

[プロピレン系重合体の製造]

(1) プロピレン・エチレン・1-ブテン三元ランダム共重合体 (A-1)

(マグネシウム化合物の調製) 搅拌機付反応層 (内容積 80 L) を窒素ガスで十分に置換し、脱水エタノール 20 L、金属マグネシウム 1.06 kg 及びヨウ素 1.06 g を投入し、搅拌しながら還流条件下で系内から水素ガ

10

スの発生が無くなるまで反応させ、固体状反応生成物を得た。この固体状反応生成物を含む反応物を減圧乾燥することにより目的のマグネシウム化合物 (固体触媒の担体) を得た。

(固体触媒成分の調製) 窒素で置換した搅拌機付反応層 (内容積 80 L) に前記マグネシウム化合物 4.0 kg を投入し、さらに、脱水処理したヘプタンを 20 L 加えた。40 °C に加熱し四塩化珪素 600 ml を加え、20 分搅拌し、ジーニー-ブチルフタレートを 850 ml 加えた。溶液を 70 °C まで昇温し、引き続き四塩化チタンを 19.25 L 投入した。内温を 125 °C とし 2 時間接触反応させた。その後、125 °C の脱水ヘプタンを用いて充分洗净を行った。さらに四塩化チタンを 30.50 L 加え、内温を 125 °C とし 2 時間接触反応させた。その後 125 °C の脱水ヘプタンを用いて充分洗净を行い固体触媒成分 [A] を得た。

(予備重合) 窒素で置換した搅拌機付反応層 (内容積 80 L) に固体成分 [A] を 1.0 kg を投入し、さらに脱水処理したヘプタンを 8.4 L 加えた。40 °C に加熱

20

しトリエチルアルミニウム 43 ml とジシクロペンチルジメトキシシランを 116 ml 加えた。これにプロピレンを常圧で流通させ 2 時間反応させた。その後、固体成分を脱水ヘプタンを用いて充分洗净を行い触媒成分を得た。

(本重合) 内容積 200 L の搅拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で 3 mmol / kg - PP で、トリエチルアルミニウムを 4 mmol / kg - PP で、ジシクロペンチルジメトキシシランを 0.4 mmol / kg - PP でそれぞれ供給し、重合温度 7

30

5 °C、重合圧力 (全圧) 24 kg / cm² G でプロピレン、エチレン及び 1-ブテンを反応させた。この時所定のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、また所定の 1-ブテン含量なるように 1-ブテン供給量を、さらに所定の分子量なるように分子量調節剤の水素供給量を調節した。またこの時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフィーにより分析したところ、エチレン濃度は 3.5 mol %、1-ブテン濃度は 3.5 mol %、水素濃度は 11.0 mol % であった。

【0079】得られたポリマーの樹脂特性を測定し、表 40 4 に示した。

(2) プロピレン-エチレン・ランダム共重合体 (A-2)

本重合を以下のように変更した以外は全て (A-1) と同様に行った。内容積 200 L の搅拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で 3 mmol / kg - PP で、トリエチルアルミニウムを 4 mmol / kg - PP で、ジシクロペンチルジメトキシシランを 1 mmol / kg - PP でそれぞれ供給し、重合温度 8 0 °C、重合圧力 (全圧) 28 kg / cm² G でプロピレンとエチレンを反応させた。この時、所定のエチレン含

50

量になるようにエチレン供給量を、所定の分子量になるように分子量調整剤の水素供給量を調整した。また、この時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフィーにより分析したところ、エチレン濃度は7.5 mol%、水素濃度は12.2 mol%であった。

【0080】得られたポリマーの樹脂特性を測定し、表4に示した。

(3) プロピレン-エチレン-1-ブテン・ランダム共重合体 (A-3)

本重合を以下のように変更したこと、及び立体規則性指標Pを下記の算出方法により求めたこと以外は(A-1)と同様に行った。内容積200Lの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で3mmol/kg-PPで、トリエチルアルミニウムを4mmol/kg-PPで、ジシクロペンチルジメトキシランを0.4mmol/kg-PPでそれぞれ供給し、重合温度75°C、重合圧力(全圧)24kg/cm²Gでプロピレン、エチレン及び1-ブテンを反応させた。この時、所定のエチレン含量になるようにエチレン供給量を、所定の分子量になるように分子量調整剤の水素供給量を調整した。また、この時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフィーにより分析したところ、エチレン濃度は3.3mol%、1-ブテン濃度は3.8mol%、水素濃度は11.5mol%であった。

【0081】得られたポリマーの樹脂特性を測定し、表5に示した。立体規則性指標P(モル%)は、特開平8-208909号公報を参考として、¹³C-NMRスペクトルから次式を用いて算出した。このP値は共重合体分子鎖のプロピレン単位、及び/又は1-ブテン単位が頭一尾結合している領域におけるトライアッド単位のアイソタクチック分率である。

$$P = \{r / (r + s + t - h - i)\} \times 100$$

上記r, s, t等は、表1に示すシグナルの強度である。例えばrは表中の番号rのシグナル強度である。なお、プロピレン-エチレン-1-ブテン・ランダム共重合体におけるPの算出方法については、前記[樹脂特性の評価方法]の①のア)、具体例としては(A-1)において記載した方法と本例において記載した方法があるが、実質的には多くの場合同一の結果を示すものである。両者が異なる場合には、本例の算出方法を用いることがより適切である。

(4) プロピレン-エチレン・ランダム共重合体 (A-4)

本重合を以下のように変更したこと、及び立体規則性指標P_rを下記の算出方法により求めたこと以外は(A-1)と同様に行った。

【0082】内容積200Lの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で3mmol/kg-PPで、トリエチルアルミニウムを4mmol/kg-PPで、ジシクロペンチルジメトキシランを1

mmol/kg-PPでそれぞれ供給し、重合温度80°C、重合圧力(全圧)28kg/cm²Gでプロピレンとエチレンを反応させた。この時、所定のエチレン含量になるようにエチレン供給量を、所定の分子量になるように分子量調整剤の水素供給量を調整した。また、この時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフィーにより分析したところ、エチレン濃度は7.9mol%、水素濃度は12.2mol%であった。

【0083】得られたポリマーの樹脂特性を測定し、表5に示した。立体規則性指標P_rは、次式から算出した。

$$P_r = I(11) / (I(11) + I(12) + I(13) - I(4) - I(5)) \times 100$$

但し、例えばI(1)は表2におけるシグナル番号1のシグナル強度である。このP_r値は共重合体分子鎖のプロピレン連鎖領域におけるトライアッド単位のアイソタクチック分率である。なお、この式においてはmr領域に現れるPPE連鎖の中央のプロピレン単位のメチル炭素のシグナル強度はT_B_D(5番のシグナル)のシグナル強度により代用している。また、rr領域に現れるEP-E連鎖中のプロピレン単位のメチル炭素のシグナル強度をT_D_D(4番のシグナル)のシグナル強度により代用している。ところで、プロピレン-エチレン・ランダム共重合体におけるP_rの算出方法には、前記[樹脂特性の評価方法]の①のイ)、具体例としては(A-2)において記載した方法と本例において記載した方法があるが、実質的には多くの場合同一の結果を示すものである。両者が異なる場合には、本例の算出方法を用いることがより適切である。

(5) プロピレン系重合体 (B-1)

本重合を以下のように変更した以外は(A-1)と同様に行った。

【0084】内容積200Lの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で3mmol/kg-PPで、トリエチルアルミニウムを4mmol/kg-PPで供給し、本重合時にはジシクロペンチルジメトキシランを供給せず、重合温度80°C、重合圧力(全圧)28kg/cm²Gでプロピレンの単独重合を行った。この時、所定の分子量になるように分子量調整剤の水素供給量を調整した。また、この時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフィーにより分析したところ、水素濃度は4.4mol%であった。また、JIS K 7210に準拠し測定したメルトイインデックスは5.8g/10minであった。

【0085】得られたポリマーの樹脂特性を測定し、表4に示した。

(6) その他のプロピレン系重合体 (C-1)

(マグネシウム化合物の調整) 全て(A-1)と同様に行った。

(固体触媒成分Aの調整) 接触反応温度を125°Cから

110℃に変更し、脱水ヘプタンによる洗浄温度を125℃から80℃に変更した以外は(A-1)と同様に行った。

(予備重合)全て(A-1)と同様に行った。

(本重合)内容積200Lの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で3mmol/k g-PPで、トリエチアルミニウムを4mmol/k g-PPで、ジシクロペンチルジメトキシランを0.4mmol/k g-PPでそれぞれ供給し、重合温度75℃、重合圧力(全圧)24kg/cm²Gでプロピレン、エチレン及び1-ブテンを反応させた。この時所定*

*のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、また所定の1-ブテン含量なるように1-ブテン供給量を、さらに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節した。またこの時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフィーにより分析したところ、エチレン濃度は5.4mol%、1-ブテン濃度は1.3mol%、水素濃度は9.5mol%であった。

【0086】得られたポリマーの樹脂特性を測定し、表4に示した。

【0087】

【表4】

表4

	A-1	C-1		A-2		B-1
TcA ℃	82.6	78.0	TcA ℃	80.4	TcB ℃	116.3
Tat ℃	122.2	117.7	Tmr ℃	120.5	TmB ℃	164.7
$\alpha + \beta$ mol%	9.3	11.3	α' wt%	6.0	ΔH_B J/g	117
α mol%	6.1	10.5			TmB/2+10	92
β mol%	3.2	0.8				
Wpt wt%	43.5	31.0	Wpr wt%	31.8		
Wht wt%	2.5	6.4	Whr wt%	1.9		
Wot wt%	2.06	8.64	Wor wt%	2.93		
E wt%	1.35	3.28	Er wt%	1.9		
M I g/10min	6.1	4.2	M Ir g/10min	7.5		
P mol%	99.1	99.5	Pr mol%	98.8		
Mw/Mn	3.6	3.5	Mw/Mn	3.3		

【0088】

【表5】

表5

	A-3		A-4
TcA ℃	82.9	TcA ℃	80.0
Tat ℃	122.4	Tmr ℃	119.3
$\alpha + \beta$ mol%	9.3	α' wt%	6.3
α mol%	5.8		
β mol%	3.5		
Wpt wt%	43.7	Wpr wt%	30.5
Wht wt%	2.5	Whr wt%	14.9
Wot wt%	2.08	Wor wt%	2.88
E wt%	1.39	Er wt%	2.1
M I g/10min	6.9	M Ir g/10min	6.6
P mol%	99.1	Pr mol%	99.1
Mw/Mn	3.6	Mw/Mn	3.8

【0089】 [実施例1]

(1) プロピレン系樹脂組成物

プロピレン系三元ランダム共重合体(A-1)90重量部とプロピレン重合体(B-1)10重量部を配合した

樹脂組成物に、下記の添加剤を加え、東芝機械のMod 30 e 135B押出機を用いて混練造粒した。

①酸化防止剤

チバスペシャルティケミカルズ社のイルガノックス10 10:1000ppm

チバスペシャルティケミカルズ社のイルガフォス16 8:1000ppm

②中和剤

ステアリン酸カルシウム:1000ppm

③アンチブロッキング剤

富士シリシア社のシリカ系アンチブロッキング剤:23 40 00ppm

④スリップ剤

エルカ酸アミド:500ppm

【0090】 (2) フィルム製膜

このようにして得たプロピレン系樹脂組成物のペレットから三菱重工業製75mmφ押出機を用い、Tダイ出口における樹脂温度243℃、チルロール温度40℃、引取速度150m/minの条件にて膜厚30μmのフィルムに成形した。

【0091】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表6に示した。

【比較例1】プロピレン系重合体（B-1）を配合しなかった以外は、実施例1と同様に行った。しかし、耳部のチルロールリリース性が悪くなり、きれいなフィルムを得ることが出来なかった。

【0092】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表6に示した。

【実施例2】プロピレン系三元ランダム共重合体（A-1）98重量部とプロピレン重合体（B-1）2重量部に配合比を変更した以外は全て実施例1と同様に行った。

【0093】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表6に示した。

【実施例3】プロピレン系三元ランダム共重合体（A-1）94重量部とプロピレン重合体（B-1）6重量部に配合比を変更した以外は全て実施例1と同様に行った。

【0094】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表6に示した。

【実施例4】プロピレン系三元ランダム共重合体（A-1）80重量部とプロピレン重合体（B-1）20重量部に配合比を変更した以外は全て実施例1と同様に行った。

【0095】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表6に示した。

【比較例2】プロピレン系三元ランダム共重合体（A-1）50重量部とプロピレン重合体（B-1）50重量部に配合比を変更した以外は全て実施例1と同様に行った。

【0096】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表6に示した。

【実施例5】プロピレン系三元ランダム共重合体（A-1）の代わりにプロピレン系ランダム共重合体（A-2）を使用した以外は全て実施例1と同様に行った。

【0097】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表6に示した。

【実施例6】プロピレン系三元ランダム共重合体（A-1）の代わりに（A-3）を使用した以外は全て実施例1と同様に行った。

【0098】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表7に示した。

【比較例3】プロピレン系重合体（B-1）を配合しなかった以外は、実施例5と同様に行った。しかし、耳部のチルロールリリース性が悪くなり、きれいなフィルム

を得ることが出来なかった。

【0099】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表6に示した。

【比較例4】プロピレン系三元ランダム共重合体（A-1）の代わりにその他のプロピレン系重合体（C-1）を使用した以外は全て実施例1と同様に行った。

【0100】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表6に示した。

【比較例5】プロピレン系重合体（B-1）を配合しな

10 かった以外は、実施例6と同様に行った。しかし、耳部のチルロールリリース性が悪くなり、きれいなフィルムを得ることが出来なかった。

【0101】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表7に示した。

【実施例7】プロピレン系三元ランダム共重合体（A-3）98重量部とプロピレン重合体（B-1）2重量部に配合比を変更した以外は全て実施例6と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表7に示した。

20 【実施例8】プロピレン系三元ランダム共重合体（A-3）94重量部とプロピレン重合体（B-1）6重量部に配合比を変更した以外は全て実施例6と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表7に示した。

【実施例9】プロピレン系三元ランダム共重合体（A-3）80重量部とプロピレン重合体（B-1）20重量部に配合比を変更した以外は全て実施例6と同様に行った。

30 【0102】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表7に示した。

【実施例10】プロピレン系三元ランダム共重合体（A-3）の代わりプロピレン系二元ランダム共重合体（A-4）を使用したこと以外は全て実施例6と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表7に示した。

【比較例6】（B-1）を配合しなかったこと以外は全て実施例10と同様に行った。しかし、耳部のチルロールリリース性が悪くなり、きれいなフィルムを得ることが出来なかった。

40 【0103】樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表7に示した。

【0104】

【表6】

表6

	実施例1	比較例1	実施例2	実施例3	実施例4	比較例2	実施例5	比較例3	比較例4
配合比 A-1重量部	90	100	98	94	80	50	90	100	
A-2重量部							10	0	
B-1重量部	10	0	2	6	20	50			10
C-1重量部									90
結晶化温度 TcA °C	82.6	82.6	82.6	82.6	82.6	82.6	80.4	80.4	78.0
TcB °C	116.3	—	116.3	116.3	116.3	116.3	116.3	—	116.3
樹脂組成物 Tc °C	96.0	82.6	86.6	91.0	102.5	110.6	96.3	80.4	96.5
Tm °C	108.9	122.4	119.4	112.0	110.7	118.7	107.1	120.5	105.9
0.75Tm-5	76.6	86.8	84.5	79.0	78.0	84.0	75.3	85.4	74.4
Wc wt%	1.89	2.06	2.03	1.96	1.73	1.23	2.68	2.93	7.82
フィルム・ヒートシール温度 °C	121	きれいな フィルムが得 られず	116	118	131	146	116	きれいな フィルムが得 られず	135
アンチブロッキング性 N/m²	10		8	8	9	4	12		113
tan θ	0.19		0.26	0.27	0.17	0.16	0.22		1.2
ヘイズ %	4.4		4.9	4.6	3.9	5.8	4.5		アリード白化
フィルムインパクト KJ/m	18		17	18	16	13	18		18
引張弾性率 MPa	730		680	690	640	990	630		490

【0105】

* * 【表7】

表7

	実施例6	比較例5	実施例7	実施例8	実施例9	実施例10	比較例6
配合比 A-3重量部	90	100	98	94	80	90	100
A-4重量部						10	0
B-1重量部	10	0	2	6	20	10	
結晶化温度 TcA °C	82.9	82.9	82.9	82.9	82.9	80.0	80.0
TcB °C	116.3	—	116.3	116.3	116.3	116.3	—
樹脂組成物 Tc °C	96.2	82.9	86.8	91.3	102.6	95.9	90.0
Tm °C	108.8	122.4	119.5	112.4	110.8	106.9	119.3
0.75Tm-5	76.6	86.8	84.8	79.3	78.1	75.2	84.5
Wc wt%	1.91	2.08	2.05	1.98	1.74	2.63	2.88
フィルム・ヒートシール温度 °C	121	きれいな フィルムが得 られず	117	119	131	116	きれいな フィルムが得 られず
アンチブロッキング性 N/m²	9		7	8	8	13	
tan θ	0.20		0.25	0.26	0.19	0.21	
ヘイズ %	4.3		4.8	4.6	3.8	4.3	
フィルムインパクト KJ/m	18		18	17	17	19	
引張弾性率 MPa	730		680	680	660	610	

【0106】

【発明の効果】本発明により、ポリプロピレンのフィルムが本来有する剛性、透明性及び耐衝撃性などの好ましい特性を損なうことなく、優れた低温ヒートシール性を

有し、かつアンチブロッキング性にも優れたフィルムが得られるという特徴を有するとともに、成形性が大幅に改良された。

フロントページの続き

F ターム(参考) 4F071 AA15X AA20 AA21X AA76
AA81 AA84 AA87 AA89 AF14
AF23 AF27 AF30 AF59 AH04
BB06 BC01
4J002 BB122 BB141 BB142 BB151
BP022 FD030 FD070 FD170